



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

### Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

### About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>



## Über dieses Buch

Dies ist ein digitales Exemplar eines Buches, das seit Generationen in den Regalen der Bibliotheken aufbewahrt wurde, bevor es von Google im Rahmen eines Projekts, mit dem die Bücher dieser Welt online verfügbar gemacht werden sollen, sorgfältig gescannt wurde.

Das Buch hat das Urheberrecht überdauert und kann nun öffentlich zugänglich gemacht werden. Ein öffentlich zugängliches Buch ist ein Buch, das niemals Urheberrechten unterlag oder bei dem die Schutzfrist des Urheberrechts abgelaufen ist. Ob ein Buch öffentlich zugänglich ist, kann von Land zu Land unterschiedlich sein. Öffentlich zugängliche Bücher sind unser Tor zur Vergangenheit und stellen ein geschichtliches, kulturelles und wissenschaftliches Vermögen dar, das häufig nur schwierig zu entdecken ist.

Gebrauchsspuren, Anmerkungen und andere Randbemerkungen, die im Originalband enthalten sind, finden sich auch in dieser Datei – eine Erinnerung an die lange Reise, die das Buch vom Verleger zu einer Bibliothek und weiter zu Ihnen hinter sich gebracht hat.

## Nutzungsrichtlinien

Google ist stolz, mit Bibliotheken in partnerschaftlicher Zusammenarbeit öffentlich zugängliches Material zu digitalisieren und einer breiten Masse zugänglich zu machen. Öffentlich zugängliche Bücher gehören der Öffentlichkeit, und wir sind nur ihre Hüter. Nichtsdestotrotz ist diese Arbeit kostspielig. Um diese Ressource weiterhin zur Verfügung stellen zu können, haben wir Schritte unternommen, um den Missbrauch durch kommerzielle Parteien zu verhindern. Dazu gehören technische Einschränkungen für automatisierte Abfragen.

Wir bitten Sie um Einhaltung folgender Richtlinien:

- + *Nutzung der Dateien zu nichtkommerziellen Zwecken* Wir haben Google Buchsuche für Endanwender konzipiert und möchten, dass Sie diese Dateien nur für persönliche, nichtkommerzielle Zwecke verwenden.
- + *Keine automatisierten Abfragen* Senden Sie keine automatisierten Abfragen irgendwelcher Art an das Google-System. Wenn Sie Recherchen über maschinelle Übersetzung, optische Zeichenerkennung oder andere Bereiche durchführen, in denen der Zugang zu Text in großen Mengen nützlich ist, wenden Sie sich bitte an uns. Wir fördern die Nutzung des öffentlich zugänglichen Materials für diese Zwecke und können Ihnen unter Umständen helfen.
- + *Beibehaltung von Google-Markenelementen* Das "Wasserzeichen" von Google, das Sie in jeder Datei finden, ist wichtig zur Information über dieses Projekt und hilft den Anwendern weiteres Material über Google Buchsuche zu finden. Bitte entfernen Sie das Wasserzeichen nicht.
- + *Bewegen Sie sich innerhalb der Legalität* Unabhängig von Ihrem Verwendungszweck müssen Sie sich Ihrer Verantwortung bewusst sein, sicherzustellen, dass Ihre Nutzung legal ist. Gehen Sie nicht davon aus, dass ein Buch, das nach unserem Dafürhalten für Nutzer in den USA öffentlich zugänglich ist, auch für Nutzer in anderen Ländern öffentlich zugänglich ist. Ob ein Buch noch dem Urheberrecht unterliegt, ist von Land zu Land verschieden. Wir können keine Beratung leisten, ob eine bestimmte Nutzung eines bestimmten Buches gesetzlich zulässig ist. Gehen Sie nicht davon aus, dass das Erscheinen eines Buchs in Google Buchsuche bedeutet, dass es in jeder Form und überall auf der Welt verwendet werden kann. Eine Urheberrechtsverletzung kann schwerwiegende Folgen haben.

## Über Google Buchsuche

Das Ziel von Google besteht darin, die weltweiten Informationen zu organisieren und allgemein nutzbar und zugänglich zu machen. Google Buchsuche hilft Lesern dabei, die Bücher dieser Welt zu entdecken, und unterstützt Autoren und Verleger dabei, neue Zielgruppen zu erreichen. Den gesamten Buchtext können Sie im Internet unter <http://books.google.com> durchsuchen.

UC-NRLF



QB 272 394



Chem Section

UNIVERSITY OF CALIFORNIA.

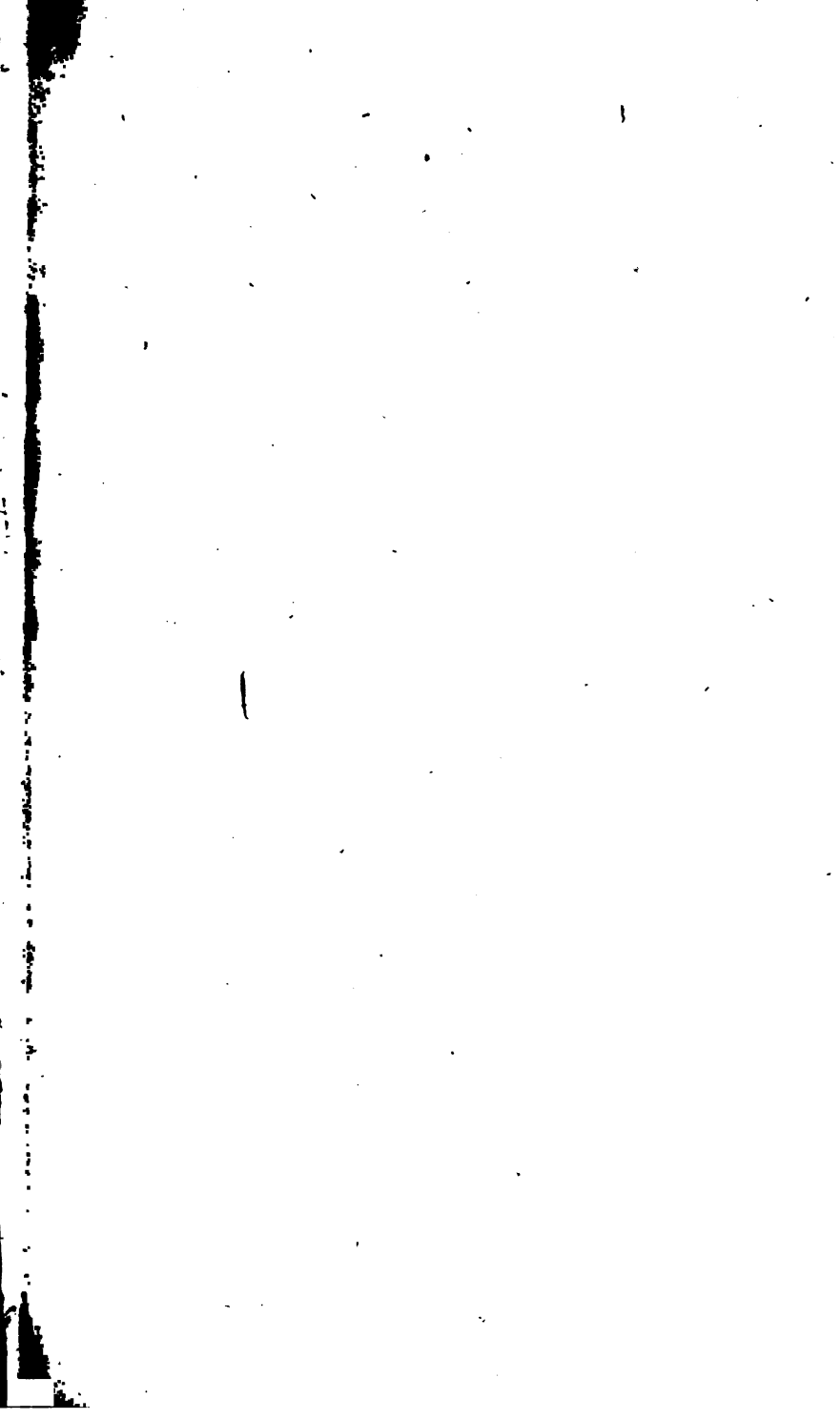
GIFT OF

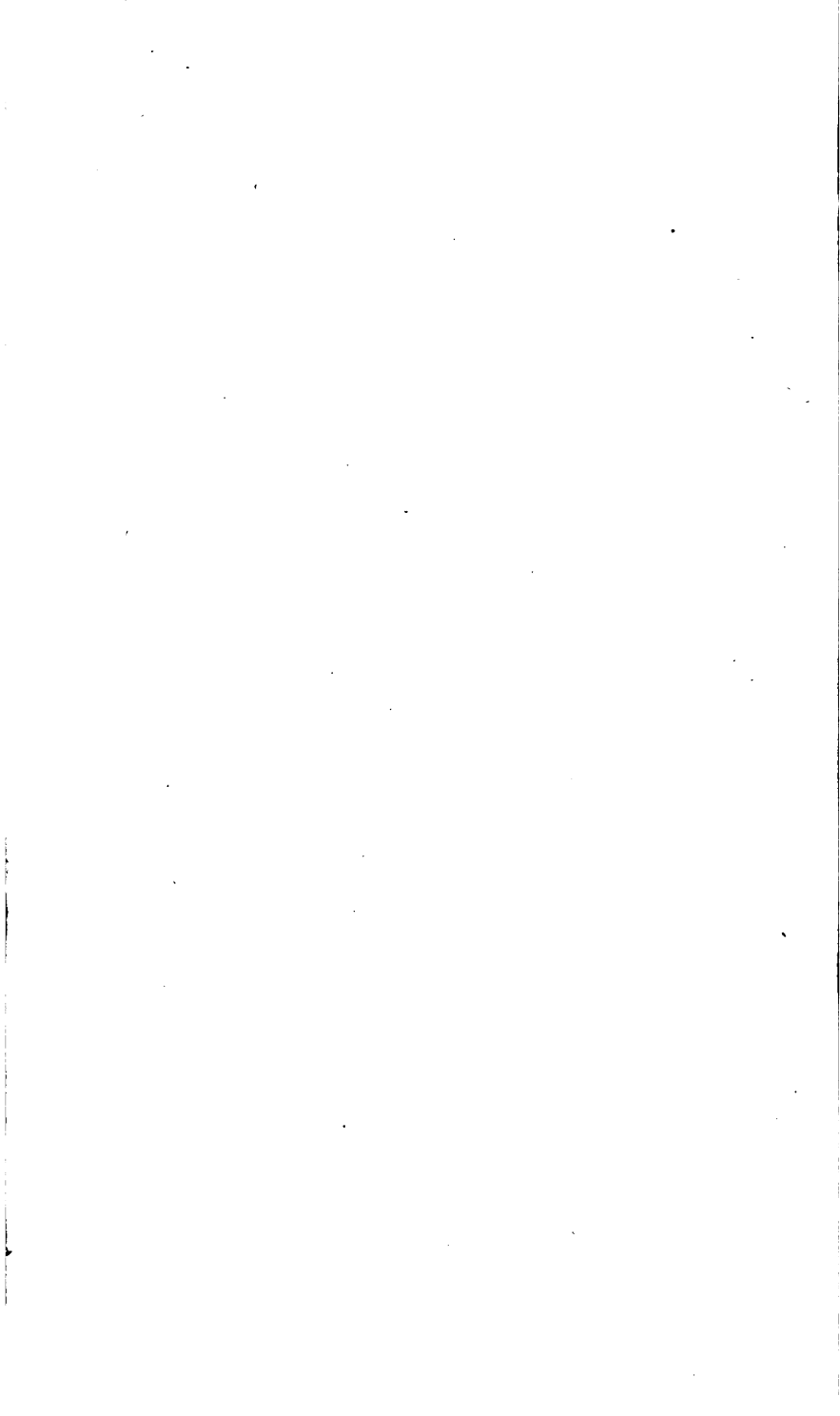
**F. L. A. PIOCHE.**

1871.

Accessions No. 17643 Shelf No. ....

5





S a m m l u n g

neuer Entdeckungen und Verbesserungen

in der

Färberei, örtlichen Druckerei

und

Farben-Bereitung.

*Leuchs, Johann Carl*

Auch als Nachtrag

zu

J. C. Leuchs Farben- und Färbekunde.



Zweite Auflage,

vermehrt mit den Entdeckungen von 1831 bis 1834.

---

Mit Holzschnitten.

---

Nürnberg, 1834.

Verlag von C. Leuchs u. Comp.

TP 310  
16



## V o r b e r i c h t.

Seit der Erscheinung von J. C. Leuchs vollständiger Farben- und Farbekunde, oder Beschreibung und Anleitung zur Bereitung und zum Gebrauche aller farbigen und färbenden Körper. 2 Bde. (Nürnberg, 1825) sind viele Verbesserungen in der Färberei und Farbenbereitung bekannt geworden.

Diese dem Publikum mitzutheilen, das sich für diese Gegenstände interessirt, ist Zweck der vorliegenden Schrift, und sie wird ihn erfüllen.

Da sie sich auf Leuchs Farben- und Farbekunde bezieht, so wurde streng nur das mitgetheilt, was nicht schon in dieser enthalten ist.

Für diejenigen, welche dieses Werk nicht besitzen, bemerken wir hier, daß der erste Band desselben, 46 Bogen stark, erstens die Erklärungen der in der Färberei gebräuchlichen Ausdrücke und die Bereitung der Beizen, zweitens eine vollständige Anweisung zur Färberei, und drittens eine genaue Beschreibung aller zum Färben benutzten Körper, mit Angabe ihrer Eigenschaften und zweckmäßigsten Anwendung enthält.

Der zweite Band dagegen, 37 Bogen stark, enthält die Bereitung aller Farben und Farbflüssigkeiten, die Verfertigung der künstlichen Edelsteine, der Zeichenstifte, Pastellfarben, Tusche, die Malerei auf Glas, Porzellan und Email. Es ist darin die Bereitung von 9 weißen, 12 gelben, 18 rothen, 12 blauen, 20 grünen, 4 braunen, 7 schwarzen Farben angegeben; eben so die aller Saftfarben, das Anstreichen oder Lünchen und Alles was Farbenbereitung im weitesten Sinne des Wortes betrifft.

Jeder Band kostet 4 fl. 30 kr. oder 2 Thlr. 12 Gr. sächsisch.

Nürnberg, am 10. Juni 1828.

# Vorbericht

zur zweiten Auflage.

---

Seit dem Erscheinen der ersten Auflage waren die in den Jahren 1828 — 1831 gemachten Verbesserungen in der Färberei und im Rotundruck unter dem Titel: „300 Entdeckungen und Beobachtungen in der Färberei, in dem farbigen Druck und der Farben-Vereitzung. Auch als zweiter Nachtrag zu Leuchs Farben- und Färbekunde. Preis 16 Gr. oder fl. 1!“ erschienen.

Wir hatten daher hier nur die in dieser Schrift nicht enthaltenen Verbesserungen nachzutragen, und diese sind an geeigneten Orte eingetragen worden.

Nürnberg, am 4. Dezember 1833.

---

\*) Der Inhalt dieser reichhaltigen Schrift ist am Ende dieses Werks angegeben.

---

## Inhalt.

(Die Seiten bedeuten die Seiten, und die bei der zweiten Auflage hinzugekommenen Artikel sind mit einem \* bezeichnet.)

- Doppelsalz aus Kupferoxid, Essigsäure und Kalk, als Beize 1.  
Richardson's und Hirst's Schuttpappe 2.  
Färben mit Schwefelarsenik 2.  
Benutzung des Jods in der Färberei 3.  
Grünfärben mit Chromgelb 4.  
Druken mit Chromgelb 4.  
\* Orange mit Chromroth 4.  
\* Chromgelb und Chromgrün auf türkischroth gefärbtem Zeuge hervorbringen 5.  
Rothfärben mit chromsaurem Blei 6.  
Färben mit salzf. Blei 7.  
Seide mit blausaurem Eisen in verschiedenen Schattirungen zu färben 7.  
Badnall's Art, mit Berlinerblau zu färben 7.  
Schwefelcadmium als gelbe Malerfarbe 8.  
Färben mit chromsaurem Wismuth 9.  
Färbende Eigenschaften der Algarovilla 9.  
\* Färbende Eigenschaften des Bablah 9.  
Färben mit Bablah oder orientalischem Gerbestoff 9.  
Einfluß des Sauerstoffs auf die Farbe des Blauholzes 10.  
Honigs Art mit Blauholz schwarz zu färben 10.  
Camholz 11.  
Färben mit Cassie 11.  
Färben mit Chinarinde 11.  
Einfluß der Luft auf Fernambuk 11.  
Gerbestoffgehalt der Fichtenzapfen 11.  
George über das Färben mit Gelbholz 12.  
Färben mit Haserauswüchsen 13.  
Story's Art mit Schwefels. Indig und Lakmus lasurblau zu färben 13.

- Ueber die Indigoküpe 14.  
 Graufärben mit Kartoffelwasser 15.  
 Benutzung des Kokosnußbaums zum Färben 15.  
 Kurrer's Mittel, dem Krapp seinen falben Farbstoff zu entziehen 16.  
 Neue Beobachtungen und Verbesserungen in der Krappfärberei 21.  
 Verfälschungen des Krapps zu entdecken 26.  
 Webers Verfahren Baumwollenzeuge türkischroth zu färben 26.  
 Deloge's Art Leinengarn so dauerhaft als Baumwollengarn roth,  
 violet und braunroth zu färben 31.  
 Eng's und Smith's Verfahren, helles und dunkles Roth auf roth-  
 gefärbten Baumwollenzengen hervorzubringen 36.  
 Dingler's Art Baumwollen- und Leinengarn ächt Lila zu färben 59.  
 Färben mit Maulbeerblättern 41.  
 Gerben mit Mimosenrinde 41.  
 Farbstoff der Klatschrose 42.  
 Bereitung des Orlean 42.  
 Ostindischer Orlean 42.  
 Färben mit Sonnenblumen 43.  
 Farbe der schwarzen Weintrauben 43.  
 Färben mit Zahnwehholz 44.  
 Einfluß der Luft auf Cochenille 44.  
 Färben mit Salpetersäure 44.  
 Bereitung des Offenheimer Roths 45.  
 George über das Färben mit Lack 49.  
 Purpursäure 56.  
 \* Schillernder Farbstoff aus Rosskastanien 55.  
 Wolle mit blausaurem Eisenkali zu färben 56.  
 Hussan's Art Wolle dauerhaft grün zu färben 56.  
 Fort's neue Weizen zum Färben und Druken 57.  
 Schütte's Verfahren Sammt zu bedrucken und zu färben 62.  
 Martin's u. Lecaron's Verfahren Sammt ächt, farbig zu bedrucken 64.  
 Kurrer über den Seidendruck und die Befestigung der Farben durch  
 Wasserdämpfe 67.  
 Kurrer über den Baumwollensamtdruck 70.  
 Biari's Art Wollenzeuge zu bedrucken 71.  
 Rigoudet's Art wollene und halbwollene Zeuge mit dauerhaften Far-  
 ben zu bedrucken 72.  
 Wachsleinwand zu bedrucken 73.  
 Schreiber's Vorrichtung, um streifenweise mehrere Farben zugleich  
 auf Stug zu drucken 74.  
 Tafeldruckschwarz für rothgefärbte Baumwollenzeuge 77.  
 Beschreibung der verschiedenen Maschinen zum Drucken der Zeuge 77.  
 1. Druckmaschinen mit erhabenen Figuren 77.  
 (Von Fuchs, Palmer, Cowper.)  
 2. Druckmaschine mit Kupferplatten 80.  
 (Von Busb.)

## 3. Walzendruckmaschinen 80.

(Von Nicholson, Ebürch, Chaumette, Ebinger, Rawle.)

Marshall's verbesserte Druckmodeln 88.

\* Payne's Verbesserung im Drucken 89.

\* Färben mit Pappelrinde 89.

\* Benutzung gebrauchter Indigküpen 89.

\* Indig aus blauen Tuchlappen 89.

\* Färben mit Chlorfilber 90.

\* Bereitung des Saftgrüns 90.

\* Färben mit schwarzen Johannisbeeren 90.

\* Nankeingelb mit Eichenrinde 91.

Basischsalzsaures Blei als Ersatzmittel des Bleiweißes 92.

Ham's Verfahren Bleiweiß zu bereiten 93.

Bereitung des Bleiweißes aus Blei mittelst Ofenwärme 96.

Emperger's Art Bleiweiß zu bereiten 97.

Funk's über Bleiweißbereitung 97.

Bleiweiß aus schwefelf. Blei 98.

Bleiweiß aus basischeffig. Blei und Kohlensäure 99.

Bleiweiß mit Schwerspat 99.

Reines Zinkweiß zu erhalten 100.

Lescur's und Brech's Art Bleiweiß aus effig. Blei durch Kohlensäure zu fällen 100.

\* Bleiweiß mit aus Quellen sich entwickelnden kohlensaurem Gas 102.

\* Weinmann's Art Bleiweiß zu machen 102.

Bereitung des Mineralgelbs 103.

Bereitung des Neapelgelbs 103.

\* Wolfes's Chromgelb 104.

Verfälschtes Chromgelb oder poudre de Cologne 104.

\* Chromroth 105.

Morgenrothe Farbe aus Schwefel und Arsenik 106.

\* Wangelb für Papiertapeten 106.

Chromgelb mit Zink 106.

\* Gelbe Farbe mit Schwefelantimon 107.

\* Chinesischen Zinnober zu bereiten 108.

Bereitung des Goldpurpurs 108.

Colin und Robiquet's Art Krapplack zu machen 108.

Bereitung des Karminlacks 110.

Bereitung des Bergblaus 114.

Mineralblau mit Thonerde 114.

Sächsischblau mit Kupfervitriol, Ammoniak und Kalkwasser 115.

Ueber das Vermischen des Berlinerblaus mit Stärkmehl 115.

Bereitung des Pariserblaus 116, nach Liebig 116,

Blausäures Kali aus brenzlichem Del 118.

Gautier's Versuche über die Bereitung des blausäuren Kali 118.

Hollunder über Bereitung des blausäuren Kali 119.

- Bereitung des Kaiserblaus 124.  
 Vorschrift zu blauem Karmin 126.  
 Waschblau zu machen 125.  
 Bereitung grüner Farben aus Kupfer 128.  
 Masse über die Benutzung des Chroms 131.  
 Bereitung des Chromgrüns 133, 134.  
 Morina's Art Waidindig zu machen 134.  
 Grüne Farben aus Kupfersalzen bei Zusatz von Arsenik 135.  
 Desgleichen durch Amoniak bei Zusatz von Alaun 136.  
 Bremerblau und Bremergrün 136.  
 Gürth's Art Nitris, Kaisers und Wienergrün zu machen 136.  
 Bereitung des Kobaltblaus 137.  
 \* Bläuliches Grün ohne Kupfer 140.  
 Ofen zur Kalination von Knochen, Horn &c. 140.  
 Bereitung des Knochenschwarzes 145.  
 Bereitung des Bisters 150.  
 Fontenelle's Tusche 151.  
 Tusch aus Kampferruß 151.  
 Steiner's Verfahren Tusch zu bereiten 151.  
 Gefärbte Ciste 152.  
 Anstrichfarbe mit Kartoffeln 152.  
 Anstriche mit Lebran 153.  
 Ruffische Anstrichfarbe für Holz, Blech &c. 153.  
 Friedel's Verbesserungen beim Farbenanstriche 153.  
 Farri's Katundruckmaschine 164.  
 Angabe der verschiedenen Farbmölen und Farbreibmaschinen 157.  
 (Von Rawlinson, Dollard, Molard, Lefebvre &c.)  
 \* Gravier's Art Wolle ohne Indig solid blau zu färben 162.  
 \* Solides Schwarz ohne Indig 162.  
 \* Solides Zimmtbraun ohne Beize 163.  
 \* Chromroth 163.  
 Anzeige 164.
-

---

Neue Beobachtungen  
über  
Färberei, farbigen Druck und Farbenbereitung.

Als

Nachtrag zu J. C. Leuchs vollständiger Farben- und Färbekunde. Zwei Theile. Nürnberg 1825.

---

(Zweite Ausgabe.)

---

(Die Zahlen beziehen sich auf die Seiten des oben angeführten Werkes.)

---

**Doppelsalz** aus Kupferoxid, Essigsäure und Kalk, als Beize (zu Band I. S. 44). Ramsay in Glasgow bereitet seit einigen Jahren Kupfersalz für die Rotendrucker, das stark im Gebrauch ist, aus Essigsäure, Kupferoxid und Kalkerde. Es ist schön blau, krystallisirt in geraden Prismen mit einseitigen, bisweilen sechs- bis achteckigen Grundflächen. Bei der Zersetzung dieses Salzes durch ein feuerbeständiges Kali fällt das Kupferoxid mit Kalk vereinigt nieder, und bildet eine dem Braunschweigergrün und Bremerblau ähnliche Verbindung, die sich auf den Zeugen festsetzt.

---

Richardson und Dirst's Schutzpappe (patent. 26. Juli 1825 in England, zu Band I., S. 49). Er rührt 5 Stein (zu 14 H) Stärkmehl mit 4 Galonen Wasser an, läßt Leuchs Färbekunde. Nachtrag. (1)

## 2 Richardson und Hirst's Schutzpappe.

die Mischung 2 — 3 Tag stehen, und schlägt dann den Dotter und das Weiße von 40 frischen Eiern darunter. Diese Pappe wird auf die Stellen der Wollen- u. a. Zeuge, die weiß bleiben sollen, aufgetragen, und kann nach dem Auftragen auch noch mit fein gestoßenem Glas oder Muscheln oder feinem Sand bestreut werden, wodurch sie fester wird. Nach dem Färben schabt man sie ab. Schale kann man mit ihrer Hülfe auf einer Seite roth, auf der andern blau färben.

---

Färben mit Schwefelarsenik (zu Bd. I., S. 108 \*). Wollenwaren arbeitet man in der Auflösung des Schwefelarseniks in Ammoniak durch, windet sie gut aus, lüftet und trocknet an einem schattigen Ort. Nach einigen Tagen hat sich der Schwefelarsenik gehörig mit den Fasern verbunden, und dann spült man den Stoff aus. Soll die Farbe tief werden, so muß man eine starke Auflösung anwenden, und den Stoff mehrmals durchnehmen. Seide färbt sich etwas heller, mit Ausnahme des Seidensammts. Sie wird zugleich etwas rauh; das Verfahren ist dasselbe. Ebenso bei Baumwolle und Leinen. Verdickt man die Schwefelarsenikauflösung mit Tragant, so kann man sie als Druckfarbe benutzen, jedoch gibt sie mit Blau kein brauchbares Grün (v. Kurrer). Um Schwefelarseniklösung aus Realgar (rothen Schwefelarsenik) zu machen, läßt man 1 ℔ mit etwas Wasser fein reiben, übergießt es mit 4 ℔ ägendem Salmiakgeist, verstopft die Flasche und schüttelt öfters. Die Lösung dient zum Färben und soll stärkere Schattirungen geben, als die durch Glühen (nach S. 108 der Farblunde I.) bereitete.

---

\*) Houton Lavilladiere's Verfahren steht in den 300 Entdeckungen S. 7. Er beizt zuerst mit Bleizucker und bringt dann in eine Lösung von Realgar in Potasche.

---



Ueber die Benutzung des Jods \*) in der Färberei. Im ersten Band von J. E. Leuchs Färbekunde wurden bereits die Verbindungen des Jods aufgeführt, die als Farbe oder zum Färben zu benutzen wären, nämlich S. 114 das Jodblei, welches pomeranzengelb ist, und S. 165 das Jodquecksilber, welches scharlachroth, und das hydriodsaure Quecksilberoxid, welches ebenfalls scharlachroth ist. In England wird seit Kurzem Doppelt-Jod-Quecksilber unter dem Namen englischer Zinnober als Farbe von den Tapeten- und Papiertüchern gebraucht. Auch benutzt man das Jod im Katuntun und Einnendruck. Pelletier stellte deshalb Versuche an. Er fand ein Salz aus 65 hydriodsaurem Kali, 2 jodsaurem Kali und 33 Jodquecksilber am brauchbarsten. Man druckt es mittelst Stärkleister auf, und nimmt dann den Stoff in Lösung von Blei oder Quecksilber durch. Emil Dingler hält es indeß für besser, mit den Metallsalzen zu beizen, und dann in den Lösungen von hydriodsaurem Kali durchzunehmen. Mit Bleisalzen erhält man pomeranzengelb, mit Quecksilberoxidsalzen grünlichgelb, mit Quecksilbersalzen orangeroth, mit Wismuthsalzen kastanienbraun. Er bemerkt ferner: daß von obigen Niederschlägen, die das hydriodsaure Kali bildet, der mit Quecksilbersalzen in einem Ueberschuß von hydriodsaurem Kali löslich sey und deshalb ein Zusatz von jodsaurem Kali nöthig sei, dessen Säure, wenn sie frei wird, auf die Hydriodsäure wirkt, diese zersezt und sie so verbindet, daß Jodquecksilber aufgelöst. Bei andern Jodverbindungen kann man sich des reinen hydriodsauren Kalis (Jodkalium), oder vielleicht des Jodzinkes, Jodeisens bedienen.

Grünfärben mit Chromgelb (zu Bd. I, S. 115). Grün erhält man, wenn man vorher mit blausaurem Eisen blau

\*) Das Jod ist ein elementarähnlicher, dem Chlor verwandter Körper.

färbt. Zu grünem Druf auf adrianopetrothen Grund gibt Dingler folgende Vorschrift. Man reibt 1 Lb. feinstes Berlinerblau mit 12 Lb. Wasser ab, setzt  $1\frac{1}{2}$  Lb. Stärke und 6 Lb. gesaugenes kristallisiertes salpetersaures Blei zu, kocht die Mischung, versetzt sie mit 4 Lb. gestoßener, kristallisirter Weinsäure; bedruckt damit den Katur, taucht ihn in Chlorkalklösung, welche die rothe Farbe auf den bedruckten Stellen zerstört und dagegen eine blaue erscheinen macht, wäscht und taucht in eine mit etwas Salpetersäure schwach gesäuerte dünne Lösung von chromsaurem Kali, worauf die bedruckten Stellen grün erscheinen.

Druken mit Chromgelb (zu Bd. I., S. 113). Zu Chromgelb auf Katur druckt man nach Dingler mit einer Mischung von 3 salpetersaurem Blei, 2 Thonerde,  $\frac{1}{2}$  Stärkemehl, 6 Wasser und  $2\frac{1}{2}$  Weinsäure, und taucht den Katur dann in mit Salpetersäure schwach gesäuerte verdünnte chromsaure Kalilösung. (Ueber das Färben mit chromsaurem Blei siehe man die 300 Entdeckungen S. 8 und 9.)

Orange mit Chromgelb zu färben. (S. 113.) Bd. I. wurde schon bemerkt, daß ein Zusatz von Kali die gelbe Farbe, welche man mit chromsaurem Kali und Bleizucker erhält, orange macht. In England hat man in neuern Zeiten Anthonialinengewerke, um dieses Chromorange hervorzubringen. Die Katur werden zuerst mit basischem essigsaurem Blei (aus 7 Lb. Bleiglätte, 18 Lb. Bleizucker und 48 Lb. Wasser) grundirt (zum hellen Orange verdünnt man die Flüssigkeit auch noch mit  $\frac{1}{2}$  bis  $\frac{3}{4}$  Wasser), getrocknet und dann durch eine saure oder salzige Flüssigkeit gezogen (erstere mit 12 Loth Schwefelsäure, letztere aus  $\frac{1}{2}$  Lb. Potasche bereitet), öfters darin durchgenommen, gewaschen und durch Walken oder Pfaltchen vollkommen gereinigt. (S. 114.)

Färben, wozu man auf einen Kation von 22 Stüb 10—12 Loth kassisches chromsaures Kali und 8—10 Loth starken Salmiakgeist zu nehmen hat. Man kochelt sie so lange in der heißen Flüssigkeit, bis sie die erwünschte Farbe haben. Durch mehr Salmiakgeist und größere Erwärmung wird die Farbe röther.

Durch Aufdrückung einer Säure (z. B. 12 Loth Weinsäure auf 4 H verdicktes Wasser) werden helle Schattirungen in dem dunklen Orange hervorgebracht.

Das Zinn Salz zerfärbt das Chromorange. Ueberdrückt man daher chromorange Zeuge nach dem Ausfärben damit, so erscheinen die bedruckten Stellen nach dem Auswaschen weiß. Drückt man mit Zinn Salz versetzte Farben auf, so erscheinen diese nach dem Auswaschen so rein, als wären sie auf weiße Zeuge gedruckt.

Chromgelb und Chromgrün auf Türkischroth gefärbten Zeugen hervorzubringen. Emil Dingler beschreibt das hiebei übliche, auch bei Eika und andern soliden Farben anwendbare Verfahren in Dinglers Journal Bd. 27. S. 53. Man drückt auf die Stellen, welche gelb werden sollen, eine Lezpappe aus 3 H krystallisiertem salpetersaurem Blei, 2 H Pfeifenerde, 24 Loth Stärke, 6 H Wasser und 2½ H gestoßener Weinsäure (diese wird zugesetzt, nachdem die andern Bestandtheile mit dem Wasser zu einer Pappe gekocht sind), läßt die Zeuge trocknen, und zieht sie dann durch Chlorkalklösung, wo die bedruckten Stellen nach einigen Minuten weiß erscheinen. Dann spült man sie gut aus, und nimmt sie in einer schwach gesäuerten Lösung von chromsaurem Kali so lange durch, bis die bedruckten Stellen hinlänglich citronengelb sind. — Will man statt Gelb Grün erhalten, so bleibt die Pfeifenerde weg, und man mischt dagegen 12 bis 20 Loth Berlinerblau unter die Pappe.

Hervorbringung weißer Stellen auf blauen Zeugen mittelst chromsauren Bleies. Köhlin Schuch hat das chromsaure Kali zur Hervorbringung weißer Stellen auf blau gefärbten Zeugen angewandt, wobei dasselbe den Ebloralkalien ähnlich wirkt. Er färbt den Zeug mehr oder weniger tief blau, je nachdem das später zu erzeugende Grün ausfallen soll, zieht den Zeug durch essigsäure Thonerde von 7 Grad, dann durch heißes Wasser, und hernach durch eine Lösung von  $2\frac{1}{2}$  Unzen doppeltchromsaurem Kali in 4 B. Wasser. Nun drückt man eine Lezpappe aus 4 B. Wasser, das mit gerösteter Stärke verdickt ist, 10 Unzen Weinsäure, 6 Unzen Klessäure und 2 Unzen Salpetersäure (diese kann weglassen, wenn der Dessen nur große Gegenstände darstellt), auf. Hierdurch wird das Blau sogleich zerstört. Man bringt das Zeug schnell in fließendes Wasser, und färbt es dann mit Bau oder Quercitron. Bei allen diesen Arbeiten muß man nur bei mäßiger Wärme trocknen, und den Zeug weder den Sonnenstrahlen, noch selbst starkem zurückgeworfenem Licht aussetzen, da dieses einen Theil der blauen Farbe entfärbt.

Rothfärben mit chromsaurem Blei (Wd. I. S. 113). Läßt man kohlensaures Blei mit chromsaurem Kali im Ueberschuß kochen, so bildet sich unterchromsaures Bleioxid, von schön rothor Farbe, das gerade doppelt so viel Blei, als das gewöhnliche chromsaure Blei enthält \*). Badams hat dieses Roth kürzlich zum Rotundruck angewandt, und empfiehlt es auch als eine dauerhafte Wasser- und Oelfarbe. Das Färben geschieht wie mit dem chromsauren Blei. Man kann salpetersaures Blei und basisches chromsaures Kali anwenden und muß zuletzt die Farbe durch Eintauchen in siedendes Wasser beleben.

\*) Es hat 15'84 Chromsäure und 81'86 Bleioxid: das Chromgelb aber 19'02 Chromsäure und 40'98 Bleioxid.

Als Oelfarbe ist es mit Bleiweiß mischbar, und verliert dabei nicht seine Farbe, wie der Zinnober.

---

Färben mit salzsaurem Blei (zu Bd. I., S. 136).  
Salzsaures Blei färbt Wolle olivenbraun. Die Farbe wird am Lichte dunkler.

---

Seide mit blausaurem Eisen in verschiedenen Schattirungen zu färben (zu Bd. I., S. 114).  
Herrn Chevreul gelang dieß, indem er sie mit verschiedenen starken Lösungen von Eisensalzen tränkte. Für die dunkelsten Schattirungen nahm er essigsaures, für die andern salzsaures Eisenoxyd. Dann tauchte er sie in, mit der Stärke der Eisenausslösung im Verhältniß stehende verdünnte Lösungen von blausaurem Kali. Die hellen Schattirungen ziehen anfangs ins Grüne, verlieren dieß aber durch anhaltendes Waschen im Flusse, oder wenn dieß nicht genügt, durch ein Bad von mit Salzsäure gesäuertem Wasser (Ferussac Bull. VI., 219). Aubré, der dieß Verfahren schon vor Chevreul (1823) angewendet haben will, versichert aber, daß man doch nicht immer ganz sicher die verlangte Schattirung mit demselben erhalten könne.

---

Badnall's Art, mit Berlinerblau zu färben.  
Richard Badnall der Jüngere, vom Leek, ließ sich unterm 3. Juni 1832 ein Patent für ein Verfahren, Seide, Baumwolle, Wolle u. mit Berlinerblau zu färben, und beim Färben den Druck anzuwenden, geben. Zu sehr fein gemalenem Berlinerblau wird nach und nach unter Umrühren starke Salzsäure gesetzt, bis eine gleichartige, halbgallertartige Masse entsteht. Die Mischung kann sogleich zum Färben gebraucht werden, doch ist es besser, sie 3 oder 4 Tage stehen zu lassen. Die Seide

### 8 Badnall's Art, mit Berlinerblau zu färben.

wird entgummt, 3 oder 4 Stunden in kalte Alaunlösung gelegt und dann in kaltem Wasser ausgewaschen. Hierauf wird die auf Stäbe gewundene Seide in die gehörig mit kaltem Wasser verdünnte Berlinerblauauflösung getaucht, beständig umgewandt, bis sie die verlangte Schattirung hat, und zuletzt ausgewaschen und im Schatten oder in einem Ofen, bei einer Wärme, die der des Sommers gleichkommt, getrocknet. Grüne und Purpurfarben entstehen durch Zumischung der gewöhnlichen Farben, oder indem man vor oder nach dem Eintauchen in Berlinerblau, sie anwendet.

Den Druck gebraucht Badnall, um das Eindringen der Farben in diese Zeuge, Hüte, in Holz zu eingelegter Arbeit u. oder auch in Leinwand, Baumwolle- und Seidenzeuge, Schnüre u. zu erleichtern und sie vollkommener zu färben. Die Farbe kommt mit den Zeugen in ein Gefäß aus Holz, Eisen, Kupfer u., dessen Oeffnung mittelst eines Deckels wasserdicht geschlossen werden kann. Eine hydrostatische Druckpumpe, oder eine Säule Wasser oder Quecksilber, drückt die Flüssigkeit. Trockene, oder stark ausgerungene Ware wird dadurch gut durchdrungen. Man kann auch eine Vorrichtung zum Bewegen der Zeuge während des Drucks, anbringen (Repertory of Arts u. 46. Bd., S. 293).

---

Schwefelladmium als gelbe Malerfarbe (B. I, S. 145 und Bd. II. S. 69). Strohmeyer empfiehlt diese citronengelbe Verbindung als Malerfarbe. Auf Melandri's Veranlassung wandte sie Demin in der Delmalerei an, und fand, daß sie keiner andern gelben Farbe an Schönheit nachstehe und alle in der Frescomalerei anwendbaren weit überstiege, daß sie zu letzterer Malerei vorzüglich geeignet sei, da sie sehr mischbar ist, viel färbe, guten Körper habe und sehr leicht fließe. Mit Del wird sie nicht verdunkelt und löst sich gut mit den meisten Farben vermischend. Ueberdem leidet sie nicht vom Rau-

che, von Säuren, Alkalien und dem Licht. Diese Farbe vers dient daher im Handel gebracht zu werden. (Giorn. di Fisica Nov. 1826.) — Radium kommt in Bayern beim Kupferberg im Friedrich Wilhelm Schacht mit schwefelsaurem Zink, Kupfer u. häufig vor. Die gelbe Farbe des geglühten Zinkweißes rührt wahrscheinlich vom Radium her.

---

Färben mit chromsaurem Wismuth (zu Bd. I. S. 176). Mit chromsaurem Wismuth kann man eben so wie mit chromsaurem Blei färben, indem man statt salpetersaurem Blei, salpetersaures Wismuth nimmt. Die Farbe ist mehr orange, als bei Blei.

---

Färbende Eigenschaften der Algarovilla (zu Bd. I. S. 195). Algarovilla, Algorabilla ist der Name von gequetschten Hülsen, welche aus Peru und andern Gegenden Südamerikas zu uns kommen. Sie bilden bräunliche Massen, welche aus kleinen, linsenförmigen schwärzlichen Bohnen, und aus den holzigen Ueberresten der Hülsen bestehen, die durch einen braunen Saft, von höchst herbem und zusammenziehendem Geschmak mit einander verbunden sind. Die Hülsen scheiden von einer Art Acacia und zwar von der Inga-Marthae zu kommen, sie sind etwas sichelförmig gekrümmt, zusammengedrückt, 3—4 Zoll lang, braun, und enthalten, so wie auch der Samen, einen bräunlichen, zusammenziehenden und gummiartigen Saft. Wahrscheinlich läßt sie sich, wie die Galläpfel, zum Schwarzfärben benutzen.

---

Färben mit Bablab oder orientalischem Gerbestoff. Unter diesem Namen hat man seit einigen Jahren die Schoten der Mimosa arabica von Bengalen eingeführt,

und über Verdienst als Ersatzmittel der Galläpfel gepriesen. Diese Schoten bestehen aus hülfigen Theilen und Samenkörnern, von denen indessen nur die ersteren färbende Kraft haben. 195 Kil. Schoten enthalten 65 Kil. Samen, die ganz unnütz sind. Nach Koards Versuchen muß man vom Bablah doppelt so viel nehmen, als von gutem Gallus, um gleich tiefes Schwarz zu erhalten; überdem ist die Farbe nicht so schön, sondern fällt immer etwas ins Graue und Gelbliche. Gegen Seife ist sie nicht haltbarer, als die mit Gallus erhaltene. Säuren widersteht sie nicht einmal so gut \*). (Mehr siehe man in den 300 Entdeckungen S. 32.)

---

Einfluß des Sauerstoffs auf die Farbe des Blauholzes (zu Bd. I. S. 213). Nach Chevreul macht Kali den Auszug des Blauholzes, der an sich pomeranzengelb ist, blau, und diese blaue Farbe blieb selbst im Sonnenlicht 6 Monate unverändert, wenn die Luft keinen Zutritt hatte. Hat die Luft aber Zutritt, so zieht der Auszug schnell Sauerstoff an; die blaue Farbe wird röthlichgelb und das Hämatin ganz zerstört.

---

Honigs Art, mit Blauholz schwarz zu färben (zu Bd. I. S. 220). Der Färber Honig in Wien erhielt am 15. Dez. 1817 ein österr. Patent für eine Art, bloß mit Blauholz schwarz zu färben. Er kocht das Blauholz mit Wasser und etwas Potasche (auf's Pfund Blauholz  $1\frac{1}{2}$  Loth) mehrmals aus (der Absud wird durch Stehen an der Luft unbrauchbar), färbt damit die Stoffe, und nimmt sie zuletzt in einer Eisenlösung auf. Zu Stroh und Seide wird mehr, zu Leinen und Baumwolle weniger Potasche genommen.

---

\*) Bull. de la Soc. d'Enc. 1826- p. 60.



Camholz (zu Bd. I. S. 224). Nach neuern Angaben ist der Baum, welcher das Cam, oder Gabanholz liefert, *Baphia nitida*. Die Farbe soll schöner und dauerhafter, als die vom Fernambuk sein. Sie hat mehr einen Stich ins Gelbe und gibt dadurch ein reicheres Roth. Auch geben ihr Kalien nicht so sehr einen violetten Schein.

---

Färben mit Cassie (zu Bd. I. S. 227). Seit Kurzem wird *Cassia sophora* und *orientalis* aus Isle de France nach Frankreich eingeführt und unter dem Namen grains de cassier zum Schwarzfärben gebraucht.

---

Färben mit Chinarinde (zu Bd. I. S. 230). Eine rothe aus Columbien kommende Chinarindenart, gab mit Wasser eine gelbe Farbbrühe, die mit Alaun gebeizte Baumwolle nicht, mit essigsaurer Thonerde gebeizte Wolle dunkelroth, ins Falbe fallend, Seide braunroth färbt. Kochen in dünnem Seifenwasser belebte beide Farben. Mit Zinnalz gebeizte Seide wurde roth. [Kuhlmann \*].]

---

Einfluß der Luft auf Fernambukholz (zu Bd. I. S. 268). Nach Chevreul bleibt der kalische Auszug des Brasilienholzes, der purpurroth ist, Jahrelang unverändert, wenn keine Luft Zutreten kann. Ist die aber der Fall, so zieht er Sauerstoff an, der Farbstoff wird rothbraun und ganz zersezt.

---

Gerbestoffgehalt der Fichtenzapfen (zu Bd. I. S. 276) Dr. Forstmeister Moser zu Wunsiedel empfiehlt im Land- und Hausmirth die Zapfen der Fichte (*Pinus picea*) zum Gerben.

---

\*) Recueil de la Soc. de Lille. 1825. p. 262.

## 12 George über das Färben mit Gelbholz.

Alte 33jährige Fichtenzapfen enthalten mehr Gerbestoff, als Fichtenrinde, und sind auch wolseller zu bekommen als letztere. Das Leder erhält dadurch eine braune Farbe.

---

George über das Färben mit Gelbholz (zu S. 303. Bd. I.). Ueber das Färben mit Gelbholz (von *Morus tinctoria*) hat George in den *Annals of Philosophy* Jan. 1827 eine Abhandlung bekannt gemacht, aus der Nachstehendes Erwähnung verdient: Er fand in 100 Theilen Gelbholz 74 Holzfaser, 9 Darz, 2 Gummi, 395 Gerbestoff, 910 Färbestoff und Gallusäure (195 Verlust). Das Gelbholz eignet sich besonders zum Grünfärben, da seine Farbe den schwefelsauren Indig verträgt. Auf 120 Pards Wollentuch, das im Pard 1  $\frac{1}{2}$  8 Loth wiegt, nimmt man zu gewöhnlichem Grün 45  $\frac{1}{2}$  Gelbholzspäne und 6  $\frac{1}{2}$  Alaun. Soll die Farbe sehr hell werden, so setzt man noch 4  $\frac{1}{2}$  Zinnauflösung zu. Zu Bousteillengrün nimmt man mehr Gelbholz. Der Alaun kann auch ganz wegleiben, doch ist dann die Farbe minder dauerhaft. Man kocht 1 Stunde und bringt den Stoff dann in die Indigflüpe.

Zu Sächsischgrün nimmt man einen kleinern Kessel mit 300 Galonen Wasser, erhitzt dieses bis auf 150° F., setzt 25  $\frac{1}{2}$  Alaun, 5  $\frac{1}{2}$  Kleie zu, schäumt ab, setzt, wenn das Wasser siedet, 2  $\frac{1}{2}$  Pinten Indiglösung \*), 12  $\frac{1}{2}$  Gelbholz, 10  $\frac{1}{2}$  weissen Weinstein zu, kocht 5 Minuten, setzt 20 Galonen kaltes Wasser zu, bringt die zu färbende Ware hinzu und kocht  $\frac{1}{2}$  Stunde. Ist die Farbe dann nicht gesättigt, so gießt man noch  $\frac{1}{2}$  Pinte Indiglösung zu.

---

\*) Sie wird gemacht, indem man Indig in dem neunfachen Gewicht starker und reiner Schwefelsäure löst. Besonders muß man darauf sehen, daß diese keine salpetrige Säure enthält, welche die Farbe matt machen würde.

In der Färbefähigkeit kann man dann noch einmal färben, indem man wieder Alaun, Weinstein und Indiglösung zusetzt. Gut ist es nicht, allen Indig auf einmal zuzusetzen, da der Glanz der Farbe durch das nöthige lange Kochen leidet. Setzt man dagegen gegen das Ende noch einen Theil Indig zu, so setzt sich dieser fest, und gibt der Farbe Feiner.

Mit Zusatz von Krapp erhält man braun. Auf 90 R Ware nimmt man zu Olivengrün 15 R Camholz, 9 R Gelbholz, 12 Unzen Indiglösung, 5 R rothen Weinstein, 3 R Schwefelsäure. Die Ware wird in dieser Brühe in einer Stunde rothbraun. Will man die Farbe voller haben, so setzt man nun 6 R Alaun und 8 Unzen Indiglösung zu, und kocht noch eine halbe Stunde.

Zu Braun nimmt man auf 100 R Ware 2 R Camholz, 10 R Mollkrapp, 9 R Gelbholz, 3 R rothen Weinstein, 14 Unzen Indiglösung und 2 R Schwefelsäure, womit man eine Stunde kocht, dann 4 R Alaun, 1 R Kupfervitriol, 2 R Gelbholz und 4 Unzen Indiglösung zusetzt und noch eine Stunde kocht. Der Kupfervitriol vermehrt den Glanz der Farbe.

---

Färben mit Haserauswüchsen (Bd. I. S. 312). Die Auswüchse der Wurzeln des Hafers sollen zur Linte und zum Schwarzfärben statt des Gallus gebraucht werden können.

---

Storv's Art, mit schwefelsaurem Indig und Eakmus lazurblau zu färben. (Seide, Baumwolle und Wolle.) Patent. 1826 in England. (Zu Bd. I. S. 350.) Er löst 1 R feinsten Indig in 6 R Schwefelsäure, setzt 9 R äzendes Kali zu, und vermischt die Flüssigkeit mit 3 R feinstem Eakmus, der einen Tag in 1—2 Zoll über ihm stehenden Harn geweicht wurde.

---

Ueber die Indigküpe. Die Aufmunterungsgesellschaft in Berlin hat verschiedene Preisfragen über die Verbesserung der Indigküpen ausgesetzt, wozu Vermsstädte nachstehende Bemerkungen machte, um den Preisbewerbern zur Richtschnur zu dienen.

Es gibt zwei Hauptarten Küpen zur Indigofärberei: die warme oder Waidküpe zum Färben der Wolle und die kalte Küpe für Leinwand und Baumwolle und zum Katundruck. Der Waid, den man als die Grundlage zur Waidküpe betrachtet, scheint weniger durch seinen Farbstoff, wovon er wenig enthält, als dadurch zu wirken, daß er den Indigo in den Kalien (Kalk, Potasche oder Ammoniak, wenn man Harn anwendet) auflöslich macht. Indessen ist er nicht unumgänglich nothwendig. Die Küpe für Seide enthält nur Indigo, Krapp und Potasche, ohne Waid und Kalk. Da jedoch der Waid in dem Zustande, in welchem man ihn anwendet, 2—3 % Indigo enthält, so kann er den andern Stoffen zugesetzt werden, um diesen Antheil Indigo zu benutzen.

Sind die Bodensätze, welche der Waid und Kalk in dem Küpen mit Waid, Krapp, Kleie, Kalk, bilden, nützlich zur Erhaltung der Küpe? oder erleichtern sie das Verderben, und könnte man nicht eine Küpe mit sehr wenig oder gar keinen Bodensatz zusammensetzen? Mehrere Praktiker halten den Bodensatz nicht für schädlich, und glauben selbst, daß er als schlechter Wärmeleiter die Küpe gleichmäßig warm erhält. Andere wünschten eine Küpe ohne Bodensatz. Man müßte daher einen Versuch bloß mit dem Absud des Waides machen, zu dem die andern Zusätze (Indigo, Krapp, Kleie, Kalk und Potasche) wie gewöhnlich gesetzt würden. Die kalte Küpe, worin man Leinen und Baumwolle färbt, besteht aus schwefelsaurem Eisenoxidul (grünen Vitriol), gebrannten Kalk, Indigo und Wasser. Sie hat das Unangenehme, daß sich bald ein bedeutender Niederschlag aus Eisenoxid und Gips, absetzt, der sich mehr oder weniger stark an die Zeuge ansetzt und sie beschmutzt. Es wäre

daher möglich, ein Ersatzmittel des Vitriols \*) und des Kalks zu finden, welches den Indigo in Kalien auflöslich machen müßte; auch müßte man eine auflöslichere kalische Substanz als den Kalk anwenden. Statt des Vitriols könnte das salzsaure Zinnoridul, das salzsaure Spießglanz, der Schwefelarsenit (Opferment), und das Schwefelantimon; statt des Kalks, Barit und Strontian dienen. Kalk löst sich nur in 700 Theilen Wasser, Barit aber in 25, und Strontian in 250, und beide, wenigstens der Barit, könnten wolfeil erhalten werden.

Graufärben mit Kartoffelwasser (Bd. I. S. 358). Der Saft der rohen Kartoffeln enthält, nach meinen Versuchen einen Stoff, der an der Luft, indem er Sauerstoff anzieht, anfangs grau, später dunkelgrauschwarz wird. Hitze zerstört ihn, da man diese Färbung an gekochten Kartoffeln nicht bemerkt. Fouques färbte Garn und Baumwolle schön grau, indem er sie mit den aus rohen Kartoffeln gepreßtem Wasser kochen ließ. Die Farbe hielt das Waschen mit Seife.

Benutzung des Koloßnußbaums zum Färben. Baker in London erhielt am 29. März 1825 ein engl. Patent für die Anwendung des Koloßnußbaumes zur Färberei. Alle Theile desselben sind brauchbar, besonders aber die Fruchthüllen und die Blattstiele. Man zieht den Farbestoff mit kalischem Wasser aus. Er färbt mit oder ohne Beize nankinfarb; mit Eisensalzen aber schwarz, was indeß eine Menge inländischer Gewächse auch thun. Baker empfiehlt ihn ferner als Ersatzmittel der Galläpfel bei der Rothfärberei.

\*) J. E. Leuchs hat statt desselben den fein gestoßenen Schwefel vorgeschlagen, der zu härenden Flüssigkeit gesetzt, diese zum Theil entsauerst. Dies verdiente wenigstens eines Versuchs;

Kurrer's Mittel, dem Krapp seinen hellen Farbstoff zu entziehen. Bisher bediente man sich zur Entfernung des hellen Farbstoffes aus dem Krapp des Auswaschens im Flusse, bis er das Wasser nicht mehr färbte. Dieses ist aber Verlust an rothen Farbstoff und Kurrer empfiehlt daher den Krapp bis zur weinigen Gärung kommen zu lassen, und dann erst zu waschen. Nachstehendes ist das Wesentliche seiner Abhandlung hierüber, die sich in Dinglers Journal XXIII. 73. und im Handwerker II. 137. befindet.

1) Aufstellung des Apparats. Es werden drei Rufen, A, B und C, so nahe neben einander gestellt, daß man die Flüssigkeit bequem von der einen in die andere gießen kann. Im Sommer kommen diese Gefäße in irgend einem dem freien Zutritte der Luft ausgesetzten Ort; im Winter und bei kalter Jahreszeit, wo die Gärung nicht mehr regelmäßig vorschreiten kann, wird zur Beförderung derselben ein geheiztes Zimmer erforderlich, in welchem eine Temperatur von 18—20° R. unterhalten wird, und wo durch Ventilatoren stets frische Luft zugelassen werden kann. Im Sommer bedient man sich des reinen Fluß- oder Bachwassers; im Winter hingegen des erwärmten von 20—22° R.

Die Einweiche- oder Gärungskufe A (für 55 H Krapp) wird von 1½ Zoll starken Tannenhölzdauben angefertigt; hat 2 Schuh 8 Zoll Tiefe, und 2 Schuh 6 Zoll Durchmesser im Richten, und ist mit zwei eisernen gestreiften Reifen gebunden. Man stellt diese Kufe auf ein Gager von Querbälzern, um das Anlaufen und Ersticken derselben zu verhindern.

Die Auswaschkufe, B, von 2 Zoll starken Dauben 5½ Fuß Höhe, und 3 Schuh im Durchmesser, erfordert zum dauerhaften Zusammenhalten 3 eiserne Reife. An dieser Kufe sind drei hölzerne Dähne angebracht; der erste zwei, der zweite drei, und der dritte vier Schuh vom Boden aufwärts. Diese Dähne sind seitwärts von verschiedener Länge so angebracht, daß

daß bei dem Ablassen der Flüssigkeit die zum Aufnehmen benötigten Gefäße untergestellt werden können.

Die Sez- oder Nachgärungskufe, C, hat mit der Kufe B gleichem Durchmesser. Ihre Höhe beträgt  $4\frac{1}{2}$  Schuh;  $1\frac{1}{2}$  Schuh vom Boden aufwärts ist ein Hahn angebracht, durch welchen die Flüssigkeit von dem abgesetzten Krapp abgelassen werden kann.

2) Gären und Auswaschen des Krapps. 50 bis 55 B mit dem Schlägel verkleinerter Krapp werden in der Einweickufe A nach und nach mit so viel Wasser angerührt, bis der Krapp nachläßt aufzuschwellen, und das Wasser  $1\frac{1}{2}$  Zoll hoch über der Masse steht. In solchem Zustande läßt man das Ganze ruhig stehen, bis sich die Krappmasse durch die eingetretene Gärung in die Höhe geworfen hat, und auf ihrer Oberfläche geborsten ist, was in 36, spätestens 48 Stunden erfolgt.

Es ist jetzt der günstigste Augenblick gekommen, wo der größte Theil der in Wasser auflösbaren nähern Bestandtheile mit dem selben Pigment von dem in Wasser unauflösbaren rothen Pigment geschieden sind, und die gegorene Krappmasse bald in die Auswaschkufe B gebracht werden muß.

Wenn der gegorne Krapp übergeschöpft ist, füllt man die Kufe unter beständigem Umrühren mit Flußwasser, und läßt das Ganze zwei Stunden ruhig stehen. Im Laufe dieser Zeit schlägt sich der reine rothfärbende Krapp zu Boden, und hinterläßt in der obenstehenden Flüssigkeit das salbe Pigment nebst andern ausziehbaren Stoffen gelöst. Man öffnet jetzt den obersten Hahn, und läßt die Flüssigkeit, die keine Krapptheile mehr enthält, ablaufen. Auf diese Weise hält man es auch mit dem Ablassen durch den zweiten, und zuletzt durch den dritten Hahn: verfährt aber dabei so sorgfältig als möglich, daß nur wenig guter Krapp durch innere Bewegung gehoben werde, und bringt diese beiden Ablasswasser in die Sez- oder Nachgärungskufe C. Bei mehreren Krappsorten erfolgt die

Absezung der freien Krapptheilchen, wenn der zweite und dritte Hahn geöffnet wird, nicht vollständig, sondern sie schwimmen in der Flüssigkeit herum; und aus diesem Grunde muß letztere in die Sez-, oder Nachgärungskufe gebracht werden, um keinen Verlust an rothfärbendem Stoff zu erleiden. Der in der Auswaschkufe B befindliche Krapp wird noch 2—3 bis 4mal mit frischem Wasser auf dieselbe Art ausgewaschen, bis letzteres farblos abläuft. Da sich bei dieser Arbeit der Krapp schneller zu Boden setzt, so kann nach Verlauf von  $1\frac{1}{2}$  Stunden das Ausfüßwasser abgelassen, und als unnütz vernachlässigt werden.

Der reine ausgewaschene Krapp eignet sich jetzt für das Färben oder für Krappplabereitung, und man thut gut, denselben bei warmer Jahreszeit bald zu verarbeiten, um einer fernern Gärung zuvorzukommen. Geht dieses nicht an, so muß von zwei zu zwei Stunden frisches Wasser gereicht werden, denn wenn der Krapp wieder in Gärung kommt, was man an dem weißen Schaum und Aufwerfen von Flocken erkennt, so ist das Auswaschen wieder vorzunehmen. In warmer Jahreszeit pflegt der ausgewaschene Krapp auch leicht zu schimmeln. Im Winter und bei kalter Witterung läßt er sich hingegen lange Zeit, ohne zu verderben, erhalten.

In der Sez-, oder Nachgärungskufe fällt im Laufe einiger Stunden aller noch vorhandener Farbestoff zu Boden. Er wird durch Ablassen der überstehenden Flüssigkeit gesammelt, einige Male ausgewaschen, bis das Wasser hell abläuft. Hat aber der Krapp nicht gut gegoren, so schlägt sich ein beträchtlicher Theil desselben in der Auswaschkufe nicht nieder, und die ausgelassene Flüssigkeit muß in die Sez-, oder Nachgärungskufe mit frischem Wasserzusaß zur Nachgärung veranlaßt, und der gesammelte Krapp dann sorgfältig ausgewaschen werden.

Wenn die Krappmasse aus der Gärungskufe in die Auswaschkufe gebracht wird, so kann wieder frischer Krapp in ersterer eingeweicht und so ununterbrochen fortgefahren werden.

Das erste Ausfüßwasser von braungelber Farbe mit zu-



kerstoffhaltigem Extractivstoff und falbem Pigment, besitzt einen geistigen, stark zuckerartigen Geschmak. Es ließe sich dieses auf Döbereiner's Krappbranntwein verarbeiten und eben so auch in der warmen Indigofärberei statt des Krapps auf den Ansatz der Waids- und Potoschen-Rüpe verwenden. Die nachherigen Ausflüßwasser verlieren den süßen Geschmak, haben einen bitterlichen und zuletzt nur noch schwachen Nachgeschmak.

Unter den im Handel vorkommenden Krappsorten lassen sich 2—3—4-jähriger Krapp, und darunter wieder der Holländische am leichtesten reinigen, weil bei diesem durch das Alter schon in den Fässern eine innere Gärung vorausgegangen ist. Gewöhnlich erfolgt nach dem Einweichen bei einem solchen Krapp die Gärung einige Stunden früher, so daß das Ausflüßwasser bis zum dritten Hahn fast ohne allen Gehalt nutzbarer Theilchen abgelassen werden kann, wodurch die Arbeit abgekürzt wird.

Ganz frisch gemalener oder einjähriger zu Staubpulver zerkleinerter Krapp, wie der südfranzösische (Aignon-Krapp) erfordert ein öfteres Auswaschen und Füllen, indem der roth-färbende Theil sich aus der Flüssigkeit langsamer zu Boden setzt. Der gezorne und rein ausgewaschene Krapp läßt sich in allen Zweigen der Druckerei und Färberei mit großem Vortheil anwenden. Die Reinigungskosten werden dabei reichlich vergütet, weil 12—14% Krapp weniger zum Coloriren erforderlich werden, indem das frei gewordene uneingehüllte rothe Pigment sich leichter mit den erdigen und metallischen Basen verbinden und das weggeschaffte falbe Pigment jener Verbindung nicht mehr entgegenwirken kann.

In der Wollenfärberei eignet sich der gereinigte Krapp zur Hervorbringung äußerst lebhafter und schöner Krappfarben. In der Seidenfärberei zur Darstellung gleichförmiger (Uni-) Farben, welche reiner und schöner als durch den nicht ausgewaschenen Krapp erzielt werden. In der Seiden-druckerei, wo die erdigen und metallischen Basen durch örtlichen Aufdruck gegeben werden, erhält man alle Farbenabstu-

fungen nicht allein lebhafter und intensiver, sondern verhindert auch bei vorangegangener guter Reinigung der seidenen Stoffe das Einschlagen in die weißbleibende Theile vollkommen. In der Baumwollen- und Leinwanddruckerei und Färberei werden durch dessen Gebrauch nicht allein rothe, violette, lila und braune Farbenabstufungen reiner hervorgebracht, sondern auch bei einer vorangegangenen guten Bleiche, die nicht vorbereiteten Theile nach dem Färben fast ganz weiß aus dem Kessel kommen, indem bekanntlich nur das salbe Pigment sich in der Hitze in den weißen Grund einschlägt. Durch diesen Vortheil kürzt sich die sogenannte Buntbleiche ab; es werden viele Arbeiten erspart, und auch weniger Schönungsmittel, wie Kleien- und Seisenbäder, erforderlich.

Es ist bekannt, daß bei dem Färben mit gewöhnlichem Krapp das salbe Pigment sich sowohl mit der Basis, als dem weißbleibenden Stellen der gedruckten Ware gleichzeitig verbindet, und nachher durch die Luft- oder Rasenbleiche, durch Kleien- oder Lerchenschwamm-bäder, Durchnehmen in schwachen Chlorkalken oder durch Seisenbäder auf langsamem und kostspieligem Wege weggeschafft werden muß. In der Adrianopeler Rothfärberei geschieht die Beseitigung des salben Pigments durch das Schönen (Aliviren) und Rötzen (Rosiren).

Da der ungereinigte Krapp außer dem salben Farbestoff einen geringen Theil freier Weinstein Säure enthält, die man als Ursache betrachten kann, wegen welcher dem Krappbade in den Katun- und Leinwanddruckereien in Ermangelung eines an kohlensaurem Kalk reichen Wassers kohlensäure Kalkerde (fein gepulverte Kreide) zur Neutralisirung der Säure zugesetzt werden muß, so fällt bei dem gegorenen und ausgewaschenen Krapp dieser Zusatz von selbst weg, weil die freie Weinstein Säure durch das Auswaschen gelöst und mit dem Ausfüßwasser weggeschafft wird.

Wesentliche Vortheile bieten sich auf ähnliche Weise durch Anwendung des gereinigten Krapps dar: 1) In der Kunst,

Daare, Federn, Filz, Knochen u. s. w. zu färben; 2) in der Lederfärberei; und 3) in der Kunst, Papier, Holz u. zu färben.

Ganz besonders eignet er sich für die Krappplafbereitung, indem dadurch das reine rothe Pigment ohne fremde Beimischung erhalten wird.

---

Neue Beobachtungen und Verbesserungen in der Krappfärberei. Die Industriegesellschaft zu Mülhausen im Elsaß hatte für den Mai 1828 eine Preisfrage über das beste Mittel zur Bestimmung der färbenden Kraft oder der Güte der Krappfarben, ausgesetzt, und in ihrem Bulletin Bericht über die eingelaufenen Abhandlungen erstattet, von denen jedoch keine genügend war. Zugleich enthält dieses Bulletin eine Abhandlung von Röchlin, Schouck über den Krapp und eine von Eduard Röchlin über die färbenden Eigenschaften der frischen Krappwurzeln. Wir wollen das Wissenswürdige aus dieser Abhandlung mittheilen, vorher aber noch bemerken, daß Robiquet im Krapp zwei verschiedene Farbstoffe entdeckte, die er Purpurin und Alizarin nennt, und zugleich ein Verfahren fand, den schätzbaren Farbstoff des Krapps in größter Lebhaftigkeit, weit einfacher als bisher zu erhalten, was eine wichtige Verbesserung der Färberei ist. Es besteht darin, den Krapp mit starker Schwefelsäure zu übergießen, welche die fremdartigen Theile und das Holz verkolt, nicht aber den Farbstoff, den man dann in größter Reinheit erhält, indem man die verkoltte Masse mit Alaun behandelt und wiederholt auswäscht \*). In der Druckerei ist er sehr vortheilhaft anzuwenden.

Colin und Robiquet, die sich um obigen Preis bewarben, suchten den Farbgehalt von Krappwurzeln zu bestim-

---

\*) Man sehe hierüber auch die weiter hinten im Nachtrag zum 2ten Band folgende Abhandlung über Krappplaf.

## 22 Neue Beobachtungen und Verbesserungen

men, indem sie die eben erwähnte Entdeckung anwandten; d. h. den Krapp mit Schwefelsäure verkolten, die erhaltene Kote mit Wasser ausfüßten, dann mit Alaunauflösung kochten, etwas Schwefelsäure zusetzten, und die entstehenden Flocken sorgfältig von den Alaunkristallen absonderten und nach dem Auswaschen mit säuerlichen Wasser trockneten. Diese stellen die Menge des Farbstoffes dar. Sie bestehen aus Purpurin und Alizarin, der mit Thonerde und einen stickstoffhaltigen Körper verbunden ist. Das Purpurin löst sich leicht im Alaunwasser zu einer schön rothen Flüssigkeit, die schönen Laß gibt; das Alizarin aber äusserst schwer. Ueberdis ist die Lösung fahlgelb und gibt bei Zusatz von Kalien einen schmutzigen Laß. Die starke Schwefelsäure löst sowol das Alizarin, als das Purpurin, ohne sie zu zerstören. In der Wärme wird das Alizarin sublimirt, das Purpurin aber verkolt, wobei sich Alizarin abscheidet. Der rothe Farbstoff des Krapps scheint überhaupt stets, außer in dem sublimirten Alizarin, mit einem fetten harzartigen Körper vereinigt zu sein, der ihn dauerhaft macht, aber der Schönheit der Farbe schadet, und das zu sein scheint, was die Färber fahlen Farbstoff nennen.

Dis ist das Vorzüglichste von Colin und Robiquets Abhandlung. Das Committee der Indusriegesellschaft zu Mühlhausen, welches ihr Verfahren prüfte, fand indessen, daß es nicht zur Bestimmung des Farbgehalts des Krapps dienen könne, da man die Wirkung der Schwefelsäure nicht gehörig regeln kann, und wenn das Verkolen zu stark oder zu schwach geschah, stets ein anderes Ergebniß erhalten wird; eben so wenn der Krapp mehr oder weniger fremdartige Theile enthält. Zugleich bemerkte sie, daß selbst zehnmaliges Ausfüßen dem verkolten Krapp nicht allen Farbstoff entzog.

Ruhlmann, Verfasser einer andern Abhandlung, die bei der Gesellschaft einkam, suchte die Güte des Krapps durch Abscheidung seiner färbenden Theile mittelst Weingeist zu bestimmen. Indessen fand die Gesellschaft, daß selbst der sechsmal

mit kochendem Weingeist ausgezogene Krapp noch färbende Theile enthielt. Auch dieses Verfahren ist daher nicht zuverlässig. Indessen wollen wir die vorzüglichsten Thatsachen aus Kuhlmanns Abhandlung mittheilen.

Er zieht den Krapp so lange mit Weingeist aus \*), bis er grau ist. Die Lösung ist dunkelbraun, verdünnt, gelbroth. Man kocht sie ein bis sie etwas flebrig wird, setzt dann Schwefelsäure zu ihr, und verdünnt sie mit Wasser. Es entsteht ein orangefarbener Niederschlag, der Alizarin ist. Die Flüssigkeit aber wird gelblich und enthält kein Alizarin mehr. Der Niederschlag wird durch Waschen mit kaltem Wasser von aller Säure befreit und dann in Aether aufgelöst, der beim Verdunsten die reinsten Alizarin-Kristalle zurück läßt. Man kann diese dann noch der trocknen Destillation unterwerfen, wobei sich zwar ein Theil zerlegt, der größere aber sich in schönen langen glänzenden Nadeln an den innern Wänden der Retorte ansetzt.

Das Alizarin ist goldgelb, im Aeußern dem Gummiextract ähnlich, ohne besondern Geruch und Geschmack, kaum in kaltem, sehr wenig in warmem Wasser löslich, sehr leicht in Aether und Terpentinöl, etwas weniger in Weingeist, aus dem es durch Wasser größtentheils, und noch mehr bei Zusatz von Säuren geschieden wird; Kalien machen es veilchenblau und auflöslicher. Kuhlmann konnte mit dem Alizarin kein Türkischroth auf Baumwolle hervorbringen, sondern nur violettroth. Der Committee gelang aber ersteres und sie bemerkte, daß das Bad gut neutralisirt sein muß, wenn man mit dem Alizarin schöne rothe Farben erhalten will.

In der gelben Flüssigkeit, aus der Kuhlmann den Alizarin mittelst Schwefelsäure schied, fand er einen salben oder

---

\*) Arbeitet man weniger genau, so kann man ihn auch mit warmen Wasser auswaschen, um die sehr auflöslichen Theile wegzuschaffen; Farbstoff geht dabei wenig verloren.

## 24 Neue Beobachtungen und Verbesserungen

gelben Farbstoff; den er, nachdem er sie mit Kali versetzt hatte, durch Bleizucker fällte, und dann von dem mit ihm verbundenen Bleioxid durch Schwefelsäure schied. Er nennt ihn Eanthin und erhielt mit demselben auf Baumwolle schönes Orange. Indessen übergehen wir seine weitern Bemerkungen über diesen Stoff, da der von Ruhlmann angewandte, nach dem Urtheil der Committee noch rothen Farbstoff enthält und nur deshalb orange färbt. In reinem Zustand färbt er nach derselben nicht merklich.

Eben so übergehen wir Ruhlmanns Ansichten über den Nutzen der säuerlichen Bäder, beim Färben mit Krapp, die nach dem eben bemerkten ebenfalls unrichtig sein werden und theilen die der Comitee mit, nach welchen das Durchnehmen in sauern Bädern den Zwel hat, die Farbe mittelst eines unlöslichen margarinsäuren Salzes zu befestigen, indem auch nach dem Auswaschen etwas Säure im Zeug bleibt, die bei dem Einbringen in die Seifebäder einen seifigen Niederschlag auf dem Zeug hervorbringt, der auf die Festigkeit und den Glanz der Farbe Einfluß haben kann.

Will man ein reines Roth erhalten, so muß die Säure des Alauns gesättigt sein; da die überschüssige Säure desselben das Roth hell oder bläulich macht. Er glaubt, daß die Kleien-, Kleide-, und Rothbäder in dieser Hinsicht nützlich wirken. Er wandte nach dem Alaunen mit Vortheil Sodabäder an, um die freie Säure zu sättigen.

Die Gallusbäder dienen nach ihm dazu, mit der Thonerde eine in Wasser unlösliche Verbindung zu bilden, die, indem sie sich auf der Baumwolle befestigt, das Auswaschen der Säure erleichtert, und befestigen zugleich eine größere Menge Thonerde auf dem Zeug, als wenn Alaun allein angewandt wird. Ohne Gallusbäder fällt die Farbe ins Violette. Ersetzt man den Alaun durch essigsaure Thonerde, so werden sie in vielen Fällen überflüssig, da diese ihre Basis leichter abgibt.

Die öligeifigen Beizen dienen nicht bloß als Beize, son-

dern auch dazu, der Farbe durch ihre fettigen Theile ein größeres Widerstandsvermögen beim Auviren und Kossiren zu geben. Auch vermehren sie die Verwandtschaft des Stoffs zu den Metalloxiden. Mit öligseifigen Beizen behandelte Baumwolle entzieht einer Auflösung von Eisenvitriol fast augenblicklich das Eisen \*).

Das Ochsenblut, das man zuweilen beim Färben zusetzt, hat nach ihm den Nutzen, die färbenden Theile besser schwebend zu erhalten, und daher ihre Auflösung zu befördern.

Färbt man zuerst in einem ganz schwachen Farbebade, so kann man auch dann eine schön rothe Farbe erhalten, wenn die Beize nicht vollkommen gesättigt ist. Die Baumwolle nimmt aber in diesem ersten Bade fast gar keine Farbe an; wol aber im zweiten. Das erste Bad muß hier den Nutzen haben, die Säuren zu entfernen.

Das Festsetzen der Farbe muß geschehen, ehe die Flüssigkeit zum Sieden kommt; doch wird sie schöner und voller, wenn man sie dann kurze Zeit lebhaft aufwallen läßt.

Das Auviren verschönert die Farbe, und befestigt sie zugleich.

Aus Köchlin's auchs Abhandlung ist Nachstehendes das Wesentlichste. Die Krappwurzel, welche in sandigem und feuchtem Erdreich gebaut wurde, ist farbreicher, als die in festem, fettem Boden gebaute. Eben so ist die Farbe der in heißen Ländern gebauten Wurzel dauerhafter.

Der Zusatz der Kreide zum Krappbade hat den Nutzen, die Säure des Krapps zu sättigen, den rothen Farbstoff auflöslicher zu machen und die Beizen zu sättigen, worauf der rothe Farbstoff sich leichter mit den Stoffen verbindet.

---

\*) Auch die harzigen Beizen haben nach Kuhlmann große Verwandtschaft zu den Metalloxiden. Ein Stück harziges Holz färbte sich in einem kupfernen Kessel, der Wasser enthielt, grün, ohne daß die Reagentien die Gegenwart des Kupfers im Wasser anzeigten.

## 26 Neue Beobachtungen und Verbesserungen

100 Theile Krapp enthalten 55 in kaltem Wasser lösliche Stoffe, 3 in kochendem Wasser lösliche, worunter der rothe Farbstoff ist, und 38 Theile Fasern. Die in kaltem Wasser löslichen Stoffe sind beim Färben unnütz, und machen die Farbe matt, daher man sie nach dem Sieden durch Kleie, Seife oder Bleichen an der Sonne entfernen muß. In neuern Zeiten hat man diese Arbeiten dadurch abgekürzt, daß man den Stoff nach dem ersten Seifenbad in eine mehr oder weniger heiße gesäuerte Flüssigkeit (bei Rosenroth in Zinnauflösung und Seife mit vorherrschender Säure) brachte. Die Säure löst die fremden gelben Theile auf und macht zugleich, indem sie zum Theil in den Fasern zurück bleibt, daß beim nachherigen Behandeln mit Seifenbädern fettige Theile in den Fasern abgesetzt werden. Die Farbe wird durch diese Behandlung gelb, aber bei dem Eintauchen in kalische Seifenbäder wieder roth, und zwar glänzender als vorher.

Die holzigen Fasern des Krapps halten den Farbstoff so stark zurück, daß er nur sehr schwer ganz aus ihnen zu entfernen ist. Auch ziehen sie, wenn man sie mit dem Farbbade erkalteten läßt, viel Farbstoff aus demselben.

Trotz allen Zerlegungen ist es bisher noch nicht gelungen, den rothen Farbstoff des Krapps vollkommen gesondert abzuscheiden.

Bei Färberversuchen gab der geistige Auszug der schwefelsauren Krappkole die beste Farbe, nächstdem folgte 1) das Purpurin, 2) das Alizarin, 3) der amoniakalische Auszug der schwefelsauren Krappkole, mit Schwefelsäure gefällt, 4) die schwefelsaure Krole mit etwas kolensaurem Kalk versetzt. Gleich gut färbte 1) die Rinde des Krapps von feuchtem, sandigem Boden, 2) der Krapp, der 3 bis 4 Tage gegoren hatte und dann mit kaltem Wasser gewaschen wurde; 3) der mit kaltem, mit  $\frac{1}{1000}$  Weinstein säure gesäuertem Wasser und 4) der mit kaltem Wasser (von 8° R.) ausgewaschene Krapp, der dadurch 55 g



am Gewicht verloren hatte; 5) der etwas gefaute Krapp; 6) der Krapp, der binnen 3 Wochen das Vierfache seines Gewichts Feuchtigkeit angezogen hatte; 7) das Innere des Krapps.

Diese Versuche zeigen, daß der rothe Farbestoff des Krapps sehr unveränderlich ist, und daß die gelben, sahlen, bittern, süßen oder schleimigen Theile ohne Nachtheil entfernt werden können.

Das Purpurin enthält bei gleichem Gewicht mehr rothen Farbestoff, als das Alizarin. Man erhält es, wenn man ausgewaschenen Krapp in Alaunauflösung löst, die Lösung eindunstet, oder mit Schwefelsäure fällt. Oder wenn man reinen Krapp mit starker Schwefelsäure behandelt, und die Lösung mit Wasser verdünnt, um den Farbestoff niederzuschlagen.

200 Theile roher Avignonkrapp gaben, mit kaltem Wasser ausgewaschen, 90 Theile, und diese  $4\frac{1}{2}$  Theile Purpurin. Der Krapp enthielt aber noch Farbestoff, wie sich beim Behandeln mit Weingeist zeigte. 100 Theile schwefelsaurer Kolo, die aus 200 Theilen Krapp erhalten wurden, gaben  $2\frac{1}{2}$  Theile Purpurin. Beim Sublimiren gaben 100 Th. Purpurin 10 Th. Alizarin und 65 Th. Rückstand, der 10 Th. Thonerde enthielt. Der Rückstand enthielt noch viel Farbestoff, den man aber nicht sublimiren konnte, da er bei einer starken Hitze mit den andern Stoffen verbrannte.

Die Schwefelsäure scheint die Sublimation des Alizarins zu begünstigen. Auch scheint diese Eigenschaft mehreren andern Säuren zuzukommen.

Alle diese Versuche zeigen, daß die wahre Natur des Krapps noch sehr wenig bekannt ist, und daß es noch umfassender und gründlicher Versuche bedarf, um sie aufzuklären.

In Hinsicht der färbenden Eigenschaft der frischen Krappwurzeln fand Eduard Röschlin, daß die von Avignonkrapp frisch stets weniger genährte Farben gaben, als wenn sie getrocknet wurden. Dies stimmt nicht mit den ältern und namentlich mit

## 28 Verfälschungen des Krapps zu entdecken.

Dambourne's Versuchen überein \*); vielleicht rührt aber die Abweichung auch von dem Verfahren beim Färben her.

---

Verfälschungen des Krapps zu entdecken. (Bd. I. S. 428.) Ermerius empfiehlt den Krapp in einem eisernen Löffel einzuäschern. Die Asche des reinen ist fast schwarz mit weißen Pünktchen, die des mit Fichtenrinde versetzten grau, die mit andern fremden Körpern graubraun oder schwarz, und dabei doppelt so schwer. Indessen ist die Prüfungsmittel unsicher, da die Farbe der Asche sehr von der Hitze abhängt, welcher der verbrennende Krapp ausgesetzt war. Graanen empfiehlt als ein besseres Mittel den Krapp mit etwas blausaurem Kali in Salpetersäure zu bringen. Der reine giebt hier eine blaue Lösung und es fällt Berlinerblau nieder; der verfälschte eine grasgrüne ohne Niederschlag.

---

Webers Verfahren, Baumwollenzeuge türkisfarb zu färben. Für das folgende Verfahren erhielt Lorenz Weber in Mühlhausen am 25. März 1821 ein franz. Patent (Christian Descript. T. VIII. p. 373). Es besteht in Tränken des Stoffs mit öligeisigen Körpern, Beizen mit Alaun und Bleizucker, Färben mit Krapp und nachherigem Beleben durch Sieden in potaschenhaltigem Seifenwasser oder anderer Lauge und mit etwas Zinnsalz. Die Verbesserungen bestehen hauptsächlich darin, daß er dieselbe öligeisige Flüssigkeit und auch das öligeisige Waschwasser wieder anwendet, wodurch auf 100 Kil. Zeuge 20 Kil. Del, ein Theil Alaun und Bleizucker und die Hälfte Krapp erspart wird. Zugleich hat jenes Waschwasser stets schon oxidiertes Del, und bewirkt daher die Oxidation auf dem Zeug schneller, so daß mit 10 bis 12 Bä-

---

\*) Leuchs Färbekunde I. 370.

bern so viel ausgerichtet ist, als mit 20—25, wenn man statt des Waschwassers frisches Wasser nimmt \*).

**Bereitung der Bäder.** Auf 100 Kil. Baumwollenzug nimmt man 40 Kil. geringes Olivenöl, 80 Kil. Wasser, wärmt beide, setzt 10 Kil. kalzinirte Potasche (oder statt derselben Soda- oder Aschenlauge) zu und rührt um, bis eine feisige Flüssigkeit entsteht. Im Sommer ist es hierbei nicht einmal nöthig zu erwärmen.

**Reinigen der Zeuge.** Das geschieht durch anderts halbstündiges Kochen in zweigrädiger Lauge von Potasche oder Soda u., nachheriges Waschen und Ausringen.

**Tränken mit öligseifiger Beize.** Man nimmt ungefähr 8 Th der seifigen Flüssigkeit in ein kleines Gefäß, das groß genug ist, um ein Stük auf einmal durcharbeiten zu können, arbeitet es so gut als möglich durch, drückt es aus, setzt es nur einige Stunden der Luft aus, wenn die Witterung nicht günstig ist, und läßt es dann in einer Trockenstube trofnen. Sobald die Zeuge trocken sind, nimmt man sie neuerdings in der schon gebrauchten öligseifigen Flüssigkeit durch, indem man zu der bei jedem Stük gebrauchten nur zwei Liter Wasser gießt, und behandelt sie dann wie oben.

Die gleiche Behandlung wird so oft wiederholt, bis sie hinlänglich getränkt sind, wozu im Sommer 12—15, im Winter 21—25maliges Behandeln mit der Flüssigkeit hinreicht. Sehr abkürzen kann man diese Arbeit, wenn man statt zwei

---

\*) Beförderung der Oridation durch Gärung wendet der Verf. nicht an. Ueberhaupt dürfte das Verfahren durch Anwendung der in Leuchs Färbekunde I. 391 aufgestellten Grundsätze noch verbessert werden können. Wenn überhaupt Oridation des Oels von Nutzen ist, so wäre es wol am besten, zugleich Chlorkalk zuzusetzen, oder Eintauchen in ein Bad von Chlor nach dem Tränken folgen zu lassen. Vielleicht könnte auch das oxidirte Wasser hierbei mit Nutzen gebraucht werden. (Leuchs Handbuch VIII. 22.)

1 Liter frischen Wassers, zwei Liter des seifigen Wassers nimmt, in dem man die Zeuge gewaschen hat. Es genügen dann 10 bis 12 Behandlungen in allen Jahreszeiten.

Waschen. Um bei diesem die seifigen Theile zu erhalten, welche, wie oben bemerkt, gebraucht werden können, verfährt man also: Man bringt alle 100 Kil. (50 Stük) in eine Kufe, übergießt sie mit so viel Wasser, daß sie bloß benäßt sind, läßt sie einige Stunden weichen, nimmt sie dann herqus, ringt sie und wirft sie eine andere Kufe, wo eben so viel Wasser ist, und verfährt später eben so. Daß in beiden Fällen ausgerungene Wasser wird dann zu obigem Gebrauch aufgehoben, die Zeuge selbst aber werden vollends im Flusse ausgespült, ohne daß man sie dabei schlägt. Daß Schlagen hält er auch bei den Garnen für nachtheilig, da es sie schwach macht und oft das Reinigen erschwert, wodurch die Farbe matt wird.

Beizen. Die gewaschenen und ausgerungenen Zeuge werden noch feucht in der lauen Beizflüssigkeit durchgenommen, ausgerungen und getrocknet. Die Beizflüssigkeit bereitet man durch Auflösen von 6 Kil. Alaun und 3 Kil. Bleizucker in 20 Liter Wasser und nachheriges Verdünnen der Auflösung mit 160 Liter Wasser.

So wie sie trocken sind, übergießt man sie in einer Kufe mit Wasser, in dem 6 Kil. Weiß von Troyes \*) abgerührt sind, läßt sie einige Stunden ruhig, und arbeitet sie dann stükweise gut darin durch. Hierdurch wird die essigsaure Thonerde vollkommen zersezt. Man wäscht die Zeuge im Flusse und beizt sie auß Neue in einer wie oben bereiteten Auflösung von Alaun und Bleizucker, ringt sie auß, läßt sie troknen und wäscht sie.

---

\*) Dieses ist eine Kreidenartige Erde, welche geschlämmt in Handel gebracht wird. (Meine Farbekunde II. 12.)

**Färben.** Man färbt immer 50 Kil. auf einmal in einem Kessel, in dem man 12 Liter Ochsenblut und 15 Kil. guten Avignonkrapp gebracht hat. So wie das Bad lau ist, zieht man die Zeuge durch und fährt damit  $1\frac{1}{2}$  Stunden fort; dann fängt es an zu kochen; man läßt die Zeuge noch eine  $\frac{1}{2}$  Stunde kochen, und wäscht sie dann im Flusse.

**Beleben.** Einen 6 Hektoliter haltenden Kessel, in dessen Defel ein Dampfrohr ist, füllt man zur Hälfte mit Wasser, läßt unter Umrühren 5 Kil. weiße marseiller Seife darin auflösen, nachher 5 Kil. Potasche, setzt 3 Hektogramm Zinnsalz zu, und bringt, wenn alles aufgelöst ist, 25 Stük Zeug, die man durch Bindfaden vereinigt hat, hinein. Nun schließt man den Defel und läßt alles 10–12 Stunden stehen, dann die Zeuge herausnehmen und waschen, ohne sie zu schlagen.

Dann wiederholt man dieselbe Arbeit mit 5 Kil. Seife und 8 Kil. Zinnsalz (also ohne Zusatz von Potasche); läßt die Zeuge waschen und trocknen. Sie haben nun eine lebhaftere Farbe.

**Verfahren, weiße Stellen auf türkischroth gefärbtem Grund zu erhalten.** Man verfährt wie oben, läßt aber die Zeuge vor dem Beizen trocknen, und drückt dann eine mit Stärke verdickte Beize von 3 Hektogramm Alaun und  $1\frac{1}{2}$  Hektogr. Bleizucker auf die Stellen, welche roth werden sollen. Dann werden sie getrocknet, gewaschen und wie oben gefärbt. Das Beleben geschieht eben so, nur nimmt man statt 25 Stük nur 6 Stük auf dieselbe Menge Stoffe in den Kessel, und kocht nur eine Stunde, da sonst die Farbe losgehen und sich auf die weißen Stellen setzen könnte. Eben so kocht man auch bei dem zweiten Beleben nur eine Stunde.

---

Deloge's Art, Leinengarn so dauerhaft als Baumwollengarn roth, violet und braunroth zu

färben \*). Der Kaufmann Deloge in Montpellier erhielt am 6. Mai 1808 ein franz. Patent für ein Verfahren, Leinens- und Hanfgarn so dauerhaft als Baumwollengarn roth, violett und Paliakatefarbig zu färben \*\*).

Er arbeitet mit 200 H Tafelgewicht Garnen. Das Beg-schaffen der Schlichte geschieht bei den Garnen, die Lauge nicht vertragen, in ganz schwacher Sodaauflösung (von 2°), in der man sie eine Stunde kocht, dann gut ausspült, lüftet und trofnet. Die, welche die Lauge vertragen, werden 7—8mal in Lauge mit Soda getaucht, die der ähnlich ist, welche man beim Waschen gebraucht, und die man mit Del versetzt, und jedesmal gewaschen, getrofnet und auf dem Gras ausgelegt.

Tags zuvor bereitet man eine Lauge aus 350 Pfd. Wasser, 40 Pfd. Alicante-Soda, gießt diese auf 20—25 Pfd. Olivenöl, rührt um, setzt 24—25 Pfd. Schafgalle zu, die man vorher verdünnt hat, fährt mit dem Umrühren fort, füllt diese Mischung in Geschirre und nimmt jedesmal 2 Pfd. Garn auf einmal darin durch, windet es aus, legt es 4—5 Reihen hoch bis zum folgenden Tag auf Haufen, die man bedeckt, und hängt es dann zum Trofnen auf. Man macht indessen von der Soda eine zweite Lauge mit 350 Pfd. Wasser, rührt unter diese 10 bis 12 Pfd. Del, dann 12 Pfd. Galle, nimmt die währenddem trofen gewordenen Garne darin durch, und verfährt im übrigen wie Tags vorher.

Man wiederholt dieselbe Arbeit am folgenden Tag, und wenn es nöthig ist, noch ein viertesmal; doch reicht oft schon einmaliges Behandeln im galligen Bad hin, und man braucht dann

---

\*) Leuchs Handbuch für Fabrikanten 2c. 79.

\*\*) Christian Description VII. 374. Vitalis Verfahren, Leinensgarn türkischroth zu färben, findet man in Leuchs Färbekunde 413. Ueberhaupt werden sich bei Nachlesung des dort im Artikel Krapp mitgetheilten, mehrere Verbesserungen und Erläuterungen des untenfolgenden Verfahrens darbieten.

dann die Garne bloß durch Sodaauflösung zu ziehen. Beizt man die Garne am dritten Tag wieder, so nimmt man 33 Pfd. Del und die wieder wie oben bereitete Sodalauge, ringt sie aus, läßt sie bis zum andern Tag liegen, troknet und lüftet sie. Am demselben Tage bringt man in die Laugengefäße wieder 40 Pfd. Soda und gießt Wasser auf, um die weiter nöthige Lauge zu erhalten.

Am vierten, fünften, sechsten und siebenten Tag bringt man die Garne in eben so viel Sodalaugen, eine immer stärker als die andere, die stärkste aber nicht über 5°, und läßt sie jedesmal troknen. Am Abend des siebenten Tags gießt man Wasser im Laugengefaß auf, und läßt am achten die Garne, die nun zum viertenmal gelaugt sind, troknen, am Abend aufhängen, und am folgenden (9ten) Tag gut auswaschen und troknen.

Am zehnten Tag gallt man sie in einem mit Weinrebenslange gemachten Absud von 25 — 30 Pfd. Gallus in Sorten. Man arbeitet sie darin bei mäßiger Wärme gut durch, windet sie aus, und hängt sie dann zum Troknen auf.

Am eilften Tag alaunt man sie in einer mäßig warmen Auflösung von 35 — 36 Pfd. weißen (römischen oder levantischen) Alaun in 3 Jtn. Wasser, indem man sie darin gut durchnimmt, ausringt und troknen läßt.

Am zwölften Tag wäscht man sie sorgfältig pfundweise, und schlägt jedes Strähn 5—6mal auf einen Stein. Am demselben Tag bringt man ins Laugenfaß 30 Pfd. Soda und 3½ Zentner Wasser; am Abend nimmt man sie in einer Mischung von 20—24 Pfd. Del und von der Sodalauge, die vom siebenten Tag übrig ist, durch, ringt sie aus und läßt sie troknen.

Am dreizehnten, vierzehnten und funfzehnten Tag arbeitet man sie jeden Tag einmal in der Sodalauge durch, und ringt und troknet sie jedesmal. Die Laugen werden durch Leuchs Färbekunde. Nachtrag.

### 34      Leinengarn dauerhaft roth zu färben.

Aufgießen von Wasser in das Laugenfaß erhalten, das hierdurch erschöpft wird.

Am sechzehnten Tag zieht man sie wie das erstemal durch ein Delbad mit 25—30  $\mathcal{R}$  Gallus; am 17ten Tag gallt man sie wie das erstemal mit 20—25  $\mathcal{R}$  Gallus ohne Sumach; am 18ten alaunt man sie mit 30  $\mathcal{R}$  Alaun; am 19ten läßt man sie waschen und trocknen.

Man kann nach dem zweiten Alaunen neuerdings ölen, dreimal laugen, zum drittenmal gallen und alaunen, um eine tiefere Farbe zu erhalten; doch ist dis alles nicht nöthig, wenn die ersten Arbeiten gut verrichtet wurden.

Run folgt das Färben. Man theilt hierzu die zwei Zentner Garn in vier gleiche Theile, bringt in den Kessel Wasser, 24 Pots Blut von Schafen oder anderes, das man gut zertheilt, 125—130  $\mathcal{R}$  Krapp, taucht dann den einen Theil der Garne hinein, wendet sie ungefähr 12mal um, läßt das Bad ungefähr  $\frac{3}{4}$  bis eine Stunde kochen, dann die Garne herausnehmen, lüften, waschen. Diese Arbeit wird dann mit den drei andern Theilen der Garne eben so verrichtet.

Man kann auch zweimal färben, und dann das erstemal  $\frac{1}{3}$ , das zweitemal  $\frac{2}{3}$  der obigen Krappmenge nehmen; auch kann man gleich nach dem ersten Alaunen färben, und dann wieder nach dem zweiten Alaunen.

Das Beleben geschieht, indem man das Garn 3—4 Stunden in einem verschlossenen Gefäß mit einer Auflösung von wenigstens 100  $\mathcal{R}$  Soda und 25  $\mathcal{R}$  weißer Seife kocht, und dann bis zum folgenden Tag in dem geschlossenen Gefäß läßt.

Am 22sten Tag nimmt man es aus dem Kessel, wäscht es im Flusse, ringt es aus und arbeitet es 2—3 Minuten in einem sauren Bad durch. Dieses wird mit lauwarmem Wasser, 10  $\mathcal{R}$  römischem Alaun und 18  $\mathcal{R}$  Salpetersäure, in der man  $\frac{1}{2}$  ihres Gewichts Zinn und gleichviel Salmial aufgelöst hat, bereitet. Man läßt diese Flüssigkeit ab, ersetzt sie durch



frisches Wasser, nimmt die Garne, nachdem sie von diesem durchdrungen sind, heraus, wäscht sie im Flusse, und bringt sie noch feucht in ein zweites Belebungsbad.

Dieses wird mit 36—40  $\mathcal{R}$  weißer Seife, 1  $\mathcal{R}$  Zinn-  
salz, das vorher in Wasser gelöst wurde, und der nöthigen  
Menge Wasser gemacht. Man bringt das Garn in dasselbe,  
sobald es siedet, läßt es 2 bis höchstens 3 Stunden damit ko-  
chen, dann im Kessel bis zum andern Tag erkalten; an diesem  
(den 23sten) waschen und trofken.

Man ist das Garn gefärbt. Es versteht sich von selbst,  
daß man länger als 23 Tage braucht, wenn die Witterung  
feucht ist, und die Garne nicht am jedem Tag trofen werden.  
In diesem Falle kann man auch bei künstlicher Wärme trofken.

Das Garn, welches violet werden soll, wird nach dem  
ersten Galle in einem Bad von 55—60  $\mathcal{R}$  grünen Vitriol,  
15  $\mathcal{R}$  Bleizucker und 4—5  $\mathcal{R}$  römischen Alaun und 3 Zentner  
Wasser durchgearbeitet, ausgerungen, auf einen Tisch gelegt,  
bedekt und erst am folgenden Tag gewaschen, gerungen und  
noch feucht im Krappbad gefärbt. Zu diesem nimmt man 1  $\mathcal{R}$   
Krapp auf 1 Pfund Garn, zieht das Garn heraus, sobald das  
Bad siedet, wäscht es, setzt dann noch  $1\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Krapp auf 1 Pfund  
Garn zu, läßt das Garn eine Stunde damit kochen, wäscht  
es arbeitet es, sobald es trofen ist, in zweigrädiger Sodaauf-  
lösung durch, belebt es noch feucht durch zweistündiges Kochen  
in einer Lauge von 80  $\mathcal{R}$  Soda und 25  $\mathcal{R}$  Seife; wäscht es,  
arbeitet es in mit Schwefelsäure gesäuertem Wasser durch,  
wäscht es und belebt es zum zweitenmal durch zweistündiges  
Sieden in einem Bad, das aus 40  $\mathcal{R}$  Seife bereitet wird,  
wäscht und trofnet es.

Zu Paliakateroth nimmt man die Garne nach dem  
zweiten Galle, beigt sie wie bei Violet in einem Bad aus  
25—30  $\mathcal{R}$  Kupferwasser, 40  $\mathcal{R}$  Alaun und 5  $\mathcal{R}$  Bleizucker, färbt  
und belebt sie wie oben. Statt Kupferwasser kann man auch

eine Eisenlösung nehmen, in der man Alaun, Salpeter, Grünspan und Kupfervitriol auflöst.

Wenn man mehr von den obigen Körpern nimmt, erhält man gesättigtere Schattirungen. Auch ist es gut, das Garn zugleich mit Baumwollengarn diesen Behandlungen zu unterwerfen, da dadurch die Farbe schöner und haltbarer wird. Besonders eignen sich dazu die Garne von levantischer Baumwolle.

---

Cang's und Smith's Verfahren, helles oder dunkles Roth auf rothgefärbten Baumwollenzengen hervorzubringen \*). Man reinigt die Baumwollenzuge mit siedendem Seifenwasser, und tränkt sie dann in einer Mischung von Kalilauge und Del oder Fett, die eine unvollkommene Seife darstellt. Am besten ist Sodalauge und Galipoliöl (1 Gallone Del auf 20 Galonen Lauge von 4 Grad nach Twaddell's Aerometer); doch kann man auch eine Auflösung von gewöhnlicher Seife nehmen. Dann troknet man das Zeug in einem Trokenzimmer. Man wiederholt diese Arbeit mehrmals, je nachdem man die Farbe glänzender und fester haben will. Bei den drei ersten Eintauchungen setzt man der Auflösung etwas Hammelgalle zu, um ein sogenanntes Gallenbad zu bilden. Nach dem Gallenbad werden die Zeuge 12 Stunden in Wasser von 110° Fahrenheit getaucht (die Erfinder nennen dis das grüne Bad), dann im Trokenszimmer getroknet, neuerdings in eine Auflösung von Kali und Del getaucht, die man beim Gallen zugesetzt hat, dann getroknet und das Eintauchen und Troknen viermal oder öfter wiederholt. Dieses Eintauchen nennen die Erfinder die weißen Bäder.

---

\*) Sie wohnen zu Parkholm bei Glasgow, und erhielten dafür ein engl. Patent. Leuchs Handbuch X. 34.

Dann werden die Zeuge im kalten Wasser gewaschen, getrocknet, in die Scharlachbeize getaucht, getrocknet.

Die Scharlachbeize wird aus einer Maß Gallusabsud von 4 6 Grad nach Twaddells Areometer und aus einer Maß Alaunauflösung von einem halben Grad, die man vorher mit Potasche oder Kali im Verhältniß von einem Theil auf 16 Theile gesättigt hat, gemacht, und beim Gebrauch handwarm (140 °) gemacht. Man kann auch abgesondert mit Gallus und Alaun beizen und statt des erstern auch Eichensägspläne, Tormentillwurzel oder andere gerbestoffhaltige Körper anwenden; statt des Alauns aber essigsaure Thonerde, holzsaure Thonerde, oder auch Metallsalze.

Man kann auch die Scharlachbeize auf nachfolgende Art anwenden, welche die Erfinder vorziehen: Nachdem die Zeuge das Gallenbad und das grüne Bad erhalten haben, ringt man sie aus, läßt sie trocknen, und fügt bei den Eintauchungen in die weißen Bäder, einen Absud von Gallus und gebranntem Alaun zu. Von Gallus kann man 1 ℔ auf eine Gallone der obigen Auflösung, von Alaun 1—2 Unzen nehmen. Dann weicht man das Zeug 12 Stunden in Wasser von 125 °, das etwas Kali enthält.

Das gut in kaltem Wasser ausgespülte und getrocknete Zeug wird dann mittelst des Druckbloßs oder mittelst des Pinzels mit einer rothen Beize bedruckt, die aus Alaun oder aus Alaun und Bleizucker besteht, und auch einen Zusatz von salpetersaurem Zink, Zinn oder Blei, oder von salpetersaurem Blei, oder von einer Mischung dieser Salze erhalten kann, und mit Stärke, Gummi, Thon, oder einem andern Verdickungsmittel verdickt wird. Die Erfinder geben nachfolgender Mischung den Vorzug: In einer Gallone Wasser läßt man 2 ℔ Alaun und ungefähr 10 Unzen essigsaures Blei auflösen, rührt gut um, setzt 2 Unzen Potasche oder jedes andere Kali zu; läßt alles ruhig, gießt das Klare ab und verdickt es mit Tragantgummi. Diese Beize wird mit Blöcken so aufgedruckt,

daß Zwischenräume von Scharlach oder von der Grundfarbe bleiben, auf denen das Bläßblau oder das zweite Roth auf folgende Art hervorgebracht wird. Man druckt oder malt nämlich auf diese Stelle dieselbe Beize, aber um die Hälfte (mehr und weniger) verdünnt.

Der so bedruckte und dann getrocknete Stoff wird in einem warmen Kuhmistbad durchgenommen, in Wasser gewaschen, neuerdings in das Mistbad gebracht, wieder in kaltem Wasser gewaschen, und dann gefärbt.

Das Farbbad wird also hergerichtet: Man bringt in einen kupfernen Kessel das nöthige Wasser für 18 Stük, jedes von 12 Yards, also ungefähr 300 Galonen, macht es blutwarm, rührt  $1\frac{1}{2}$  Galonen Ochsenblut ein, dann die zerschnittene Krappwurzel (4 H auf 8 Stük, mehr und weniger, je nachdem die Farbe werden soll), zieht dann die Zeuge durch, und regelt das Feuer so, daß der Kessel nach Verlauf von 2 Stunden siedet. Man erhält ihn darin eine Stunde, worauf die Zeuge vollkommen gefärbt sind. Man wäscht sie, läßt sie trocknen, taucht sie in eine Mischung von Del und Kali, die der bei den weißen Bädern gebrauchten ähnlich ist, läßt sie neuerdings trocknen, und belebt die Farbe durch Kochen in Seifenwasser, bis sie die gewünschte Schattirung hat. Zuletzt gibt man ihr Glanz, indem man sie in warmem Wasser ringt, das Chlorkalk enthält.

Dann wäscht man sie von Neuem, trocknet sie und richtet sie wieder zum Druck her; nämlich zum Druck der blaßblauen Farbe. Man macht diese aus feingestossenem Berlinerblau, das man in Schwefels, Salz-, Salpeter- oder Weinsäure zc. auflöst. Die Erfinder ziehen hierbei die salpetersalzsaure Zinnauflösung vor. Man druckt die Farbe auf die vorbehaltenen Stellen, auf die man die Beize für Dunkelroth nicht gebracht hat.

Dann taucht man den Stoff in Chlorkalkauflösung, wodurch der Scharlach zerstört wird, während nur das Hellblau bleibt.

Will man weiße Stellen erhalten, so druckt man auf den Scharlachgrund eine Säure, welche die Kraft hat, ihn weiß zu machen, wenn das Zeug ins Chloralkbad kommt. Doch darf nichts auf den dunkelrothen Grund gedruckt werden, da diesen die Säure verändern würde, ohne ihn weiß zu machen.

Sollen noch andere Farben aufgedruckt werden, so geschieht diß auf die bisher gewöhnliche Art.

---

Dingler's Art Baumwollen- und Leinengarn ächt Lila zu färben \*). Wer auf diese Art färben will, muß mit der Türkischrothfärberei bekannt sein. Die Baumwollengarne werden wie bei dieser entschält (durch 4 bis 5stündiges Kochen mit eingradiger Lauge [100  $\mathcal{R}$  Garn, 6  $\mathcal{R}$  Potasche, 600  $\mathcal{R}$  Wasser], bis sie in der Flüssigkeit niedersinken), gewaschen, an der Luft oder in einem geheizten Zimmer getrocknet (geröstet). Die Leinengarne müssen mehr als halbweiß sein, wenn die Farbe schöner werden soll.

Nach dieser Vorbereitung werden die Garne acht bis zehnmal mit öligseifiger Beize behandelt. Zu der ersten und zweiten Beize nimmt man aufß Pfund Garn  $\frac{1}{4}$   $\mathcal{R}$  Del und 2 bis 3gradige Potaschenlauge. Man beizt diese dann das erste mal bei 25° Wärme, läßt sie dann mit Wollendelen bedekt 48 Stunden in Haufen liegen, dann an der Luft und nachher im Trockenzimmer bei 48° R. trocknen. Nach der zweiten Beize läßt man sie gleich an der Luft trocknen und dann rösten. Zur dritten bis achten Beize nimmt man bloß die alte mit einem Zusatz der Degraißbrühe. Hat man aber keine solche, so macht man frische, indem man auf jedes Pfund Garn  $\frac{1}{4}$   $\mathcal{R}$  Del nimmt. Nach jedem Beizen werden die Garne lufttrocken gemacht und dann gedörret. Die Leinengarne werden viermal mehr (also zwölfmal) gebeizt.

---

\*) Dinglers polyt. Journal XXII. 124.

Ist das Beizen gehörig gethan, so folgt das Entfetten (Degraissiren). Es geschieht, in dem man die Garne 36 bis 48 Stunden in einer 2gradigen Lauge (aus 2 Theilen Potasche und 98 Theil Wasser) in 25° R. liegen läßt, dann mit solcher Lauge durcharbeitet \*), dann in fließendem Wasser wäscht, bis sie dieses nicht mehr trüben (im Winter kann man vorher in warmem Wasser waschen), an der Luft troknet und leicht abröset.

Nun folgt das Beizen, was in der Beizschale geschieht, in die man zuerst halb so viel Wasser, als nöthig, und dann die andere Hälfte Beize gießt. Später ersetzt man die abgegangene Flüssigkeit immer durch frische Beize. Nach dem Beizen wäscht und troknet man die Garne. Zu dem Beizen selbst nimmt man auf 100  $\mathcal{R}$  Garne:

Für Dunkelviolet. 7  $\mathcal{R}$  Eisenvitriol,  $\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Kupfervitriol, 100  $\mathcal{R}$  Wasser, 2 $\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  starke Schwefelsäure.

Für Weichenfarb: 3  $\mathcal{R}$  Eisenvitriol, 1  $\mathcal{R}$  Schwefelsäure, 100  $\mathcal{R}$  Wasser.

Für Hellviolet: 24 Loth Eisenvitriol, 8  $\mathcal{L}$  Schwefelsäure, 100  $\mathcal{R}$  Wasser. Mit mehr Wasser erhält man hellere Farben, und umgekehrt.

Für Lila bereitet man einen Ansatz von 25  $\mathcal{R}$  warmen Wasser, 12  $\mathcal{R}$  Alaun, 10  $\mathcal{R}$  Bleizucker, zu dem man nach dem Erkalten 50  $\mathcal{R}$  Eisenbrühe (essigsäures Eisen) setzt. Von diesem Ansatz nimmt man, sobald er klar ist, 4  $\mathcal{R}$  auf 100  $\mathcal{R}$  Wasser und gießt 5  $\mathcal{R}$  Essig zu. Mit mehr oder weniger Wasser, oder mit Zusatz von Alaun oder essigsaurer Thonerde erhält man dunklere und hellere Schattirungen.

Für Kirschbraun. 8  $\mathcal{R}$  Ansatz für Lila, 4  $\mathcal{R}$  essigsäure Thonerde, 100  $\mathcal{R}$  Wasser.

---

\*) Die gebrauchte Beize gibt die Degraissirbrühe, welche man zum Beizen anwendet.

Für Pfirsichblütenfarb. 100  $\mathcal{R}$  Wasser, 3  $\mathcal{R}$  Ansatz für Lila,  $1\frac{1}{2}$  essigsaure Thonerde.

Sämmtliche mit der Lilabeize behandelte Garne werden vor dem Auswaschen getrocknet, und dann in heißes Wasser getaucht, dem aufs Pfund Garn 2 Loth Kreide zugesetzt wurden.

Das Färben geschieht wie bei Türkischroth. Holländischer, feiner und mittelfeiner Krapp ist hiebei allen andern Sorten vorzuziehen. Avoignoner gibt keine schöne Farbe; elsasser eine bessere, aber doch dem holländ. nicht gleichkommende. In der Regel nimmt man aufs Pfund Garn 1  $\mathcal{R}$  Krapp und 2 Loth Kreide, und setzt dem Bad auch etwas Kinds-, oder Schafsblut zu. Gallus darf nicht zugesetzt werden.

Nach dem Färben wäscht, windet und schönt man. Zum ersten Schönen dient auf 100  $\mathcal{R}$  Garn 8  $\mathcal{R}$  Delseife, 5  $\mathcal{R}$  feine Potasche (in weichem Wasser gelöst); zum zweiten 8  $\mathcal{R}$  Delseife und 4  $\mathcal{R}$  Potasche. Das Kochen wird jedesmal bei mäßigem Feuer unterhalten. Will man der Farbe den höchsten Glanz geben, so kocht man die Garne noch 4 bis 5 Stunden mit 6  $\mathcal{R}$  Seife und 6—8 Loth Zinnsalz (die Seifenlösung wird erst siedend gemacht und dann die Zinnlösung zugegossen). Zieht man die Garne, nachdem sie gewaschen und getrocknet sind, noch durch eine klare Ehlorkalklösung, so erhalten sie ein angenehmes Lüster.

---

Färben mit Maulbeerblättern (zu Bd. I. S. 445). Die Maulbeerblätter geben einen gelben schleimigen Absud, der mit essigsaurer Thonerde gebeizte Baumwollen- und Leinengewebe dauerhaft citronengelb färbt. Weingeist zieht aus dem Saft eine gelbe, und wenn er länger mit ihm in Berührung ist, durch Auflösen des Blattharzes eine grüne Farbe. (A. Vogel).

---

Gerben mit Mimosenrinde (zu Bd. I. S. 446). In Neu-Südwallis wird jetzt aus der grünen Mimosenrinde,

die man zwischen Walzen zerquetscht, dann mit dem zehnfachen Gewicht Wasser zwei Stunden auskocht und den Absud bis zur Dike des Theers eindunstet, ein Extrakt bereitet, den man in England zum Gerben gebraucht. Er ersetzt das vier- bis fünffache Gewicht Eichenrinde. 10 Theile Rinde geben einen Theil Extrakt. Man kocht ihn nicht stärker ein, da er dabei leicht anbrennt.

---

Farbstoff der Klatzkrose (zu Bd. I. S. 448). Die Blumenblätter des wilden Mohns (*Papaver Rhoeas*) enthalten 20 % Gummi, 28 % Fasern und 40 % rothen Farbstoff, der mit Weingeist ausgezogen oder eingedunstet, eine schwarzrothe, brüchige, Feuchtigkeit anziehende, durch Kalien schwarz werdende Masse bildet. Mit Alaun gebeizte Zeuge färbt er nur schwach, ins Graue gehend. Mit salzsaurem Zinnorid gebeizte aber schön amaranthroth, besonders Wolle, nächstem Baumwolle, Leinen und Seide. Mit einer Beize von 8 Salpetersäure, 1 Salmiak und 1 Zinn erhält man Hellroth. (Riffard.)

---

Bereitung des Orlean (zu Bd. I. S. 464). In Fagota reibt man die Samen unter Wasser aneinander, wobei sich das farbige Mark ablöst, das dann wie Safran gebraucht werden kann. Salzsäure und Essigsäure haben keine Wirkung auf den Farbstoff. Starke Schwefelsäure macht ihn dunkelblau. Doch geht die Farbe bald in Grün, dann in Violet über. Kalte Salpetersäure hat wenig Wirkung; heiße entzündet sich mit ihm. Farbige und flüchtige Oele lösen ihn. (Boussingault).

---

Ostindischer Orlean (zu Bd. I. S. 467). Kürzlich hat man eine Probe von Orlean, die Herr Killop, nicht aus der *Bixa orellana*, sondern aus der *Metella tinetoria*, die in der Nähe von Gebendroog wächst, bereitete, nach Lon-



don geschütt, und dieselbe brauchbar gefunden. Spanischer Orlean enthält 61 % Wasser, der ostindische keines, ersterer 52 % in Weingeist löslichen Farbstoff, der ostindische 63 %.

In Hinsicht der Eigenschaften des Farbstoffs des Orleans ist zu S. 466 noch zu bemerken, daß Salz- und Essigsäure ihn nicht verändern, Schwefelsäure ihn schön indigblau macht. Fette und flüchtige Öle lösen ihn leicht.

---

Färben mit Sonnenblumen. Die gelben Blumenblätter der Sonnenblumen, im Schatten getrocknet, färben mit Alaun schön und dauerhaft gelb.

---

Farbe der schwarzen Weintrauben. Den Farbstoff der schwarzen Weintrauben zieht Weingeist aus den in Leinwand getrockneten, von dem Mark und den Kernen befreiten Beeren aus. Die Flüssigkeit ist violett, durchsichtig, und hat den Geruch nach frischem Wein. Eingedunstet läßt sie einen kirschrothen Farbstoff, der leichtlöslich in Wasser und Weingeist ist, bei Destillation keinen Stikstoff gibt und eine Koke läßt, die etwas Kali enthält. In die Flüssigkeit getauchtes Papier nimmt eine violette Farbe an, und kann als Reagenz auf alle Säuren und Alkalien dienen; auch viele Salze wirken darauf. Wasser, das  $\frac{1}{2}$  der weingeistigen Lösung enthält und farblos ist, wird durch Salzsäure roth. Mit 4800 Theilen Wasser gemischte Schwefelsäure von 1'8 Schwere, wird durch einen Tropfen derselben angezeigt. Die Farbe der Flüssigkeit ist in einem Rohr von 23 Millimeter Durchmesser sichtbar. Man bemerkt die rothe Farbe in einem Rohr von 40 Centimetern, wenn die Säure mit 72,000 Theilen Wasser, und selbst, wenn sie mit 96,000 und 100,000 Theilen Wasser verdünnt ist, in einem Rohr von 7 Centimetern Durchmesser. Kalien färben die Flüssigkeit grün; Ammoniak von 0'915 spe-

cifischen Gewicht mit 25,000 Theilen Wasser verdünnt, wird noch sichtbar.

Färben mit Zahnwehholz. Caraiabasches Zahnwehholz; *Xanthoxylum caribaeum*. Wenn man die Rinde mit Weingeist auszieht, das eingedunstete Extract mit etwas Wasser, das einen rothen Farbstoff auszieht, auswäscht, und dann die Harztheile mittelst Aether aus demselben entfernt, erhält man durch Auflösen in Weingeist und freiwilliges Verdunsten, seidenartige nadelartige Kristalle, die ins Grünliche spielen, sich leicht in Wasser und in Weingeist, nicht in Aether lösen, bitter zusammenziehend schmecken, weder sauer noch alkalisch reagiren, sich im Feuer zum Theil verflüchtigen, zum Theil aber zerlegt werden. Chevallier und Pelletier, von denen diese Untersuchung herrührt, nennen diesen Farbstoff *Kantopicroit*. Die wässrige Auflösung ist gelb; thierische Kolo scheidet den Farbstoff ganz aus ihr; gibt ihn aber an Weingeist wieder ab. Die meisten Reagentien fällen ihn nicht, wenn sie verdünnt sind. Ist er durch concentrirte gefällt, so löst er sich bei Zusatz von Wasser wieder auf. Sehr wenig Goldauflösung reicht hin, ihn ganz zu fällen. Der entstehende Niederschlag ist aber in Weingeist und Ammoniak löslich \*).

Einfluß der Luft auf Cochenille (zu Bd. I. S. 592). Der alkalische Auszug von Cochenille ist purpurroth und hält sich luftdicht verschlossen Jahrelang. Hat aber die Luft Zutritt, so zieht er Sauerstoff an und wird gelb, indem der Farbstoff eine Zersetzung erleidet (Chevreul).

Färben mit Salpetersäure (zu Bd. I. S. 615). Um blau oder roth gefärbte Seide gelb zu bedrucken, verdickt

\*) *Annales de Chim. et de Phys.* Febr. 1827. p. 200.

man Salpetersäure von 24° mit gerösteter Stärke, bedruckt die Seide damit, setzt sie, ehe der Aufdruck trocken ist, einer Wärme von 80° R. aus. Sie wird sogleich schön gelb, und sodann in fließendes Wasser getaucht, oder später durch eine schwache ätzende Kalilaufösung gezogen, die das Citronengelb in Orange verändert.

---

Bereitung des Osenheimer Roth's (Nachtrag zu S. 633 des 1sten Bandes). Die Patent-Beschreibung des unterm 26. Juni 1828 in Oestreich patentisirten Osenheimer Roth's ist in dem Jahrbuch des polytechnischen Instituts Bd. X. S. 192 also angegeben:

Reinigung des Pigmentes vom Schellak und von dem unbenützbarn Kükstande. Der rothe Farbestoff (Lak, Lake) wird auf irgend eine Art zerkleinert oder gepulvert, dann in einem Gefäße mit seinem 4½fachen Gewichte Weingeist von 36° übergossen, langsam unter beständigem Umrühren zum Kochen erhitzt, und noch heiß ausgepreßt. Der in dem Luche oder sonstigen Pressapparate zurückgebliebene Farbestoff wird ausgewaschen, das Wasser davon abgegossen, der Stoff aber an der Sonne oder in einem Trockenapparate getrocknet. Man kann die Reinigung auch durch mehrmaliges abwechselndes Kochen mit Weingeist und Wasser bewirken. Soll dieser gereinigte Lak-Lake nicht als Pulver, sondern in Stücken verwendet werden, so knetet man ihn mit einer Gummiaufösung, mit Leinsamenschleim oder einer andern klebrigen Flüssigkeit zu einem Teige, drückt diesen in Formen und läßt ihn darin erhärten.

B. Methoden zur Aufschließung oder Auflösung des Lak-Lake. „Dieser Stoff kann im gereinigten oder ungereinigten Zustande aufgelöst, und zum Färben verwendet werden; doch ist der gereinigte vorzüglicher, weil er eine schönere Farbe gibt, und weil bei der Anwendung des ungereinigten der Schellak nicht nur verloren geht, sondern

sogar das Färben beschwerlicher macht. Die verschiedenen Auflösungs-Methoden richten sich zum Theil nach der Verschiedenheit der zu färbenden Gegenstände, von welchen nicht jeder alle Auflösungsmittel verträgt.“

„Erste Methode. Man nimmt 5 ℔ Weingeist von 36 ° (auch etwas stärker oder schwächer), und gießt 1 ℔ rauchende Salzsäure dazu. Mit dieser Mischung reibt man das gereinigte oder ungereinigte Pigment an, wodurch es sich mit schön karmesinrother Farbe auflöst. Das Verhältniß dieser Mischung kann noch verändert, und bei der Auflösung auch Wärme zu Hülfe genommen werden.“

„Zweite Methode. Man nimmt den gereinigten oder rohen Lal-Lake, läßt ihn mit reinem weichen Wasser stehen, und schüttet so viel Alkali hinzu, als zur gänzlichen Auflösung der Farbe nöthig gefunden wird. Man filtrirt dann, und läßt das Wasser abdampfen, bis der Rückstand so hart ist, daß er vom Gefäße abspringt, worauf man ihn zur Pulver reibt, oder auf die vorhin angegebene Art in Formen kuetet. Will man dieses Präparat auflösen, so reibt man es zuerst ein wenig mit Wasser, und schüttet dann noch Wasser hinzu. Ein unbedeutender Niederschlag, der sich hierbei etwa zeigen könnte, schadet beim Färben nicht. Der durch die Engländer bekannt gewordene Lal-Dye scheint ein auf diese Art aufgelöster Lal-Lake zu sein.“

„Dritte Methode. Die Zubereitung des Lal-Lake mit Alkali hat zwar den Vortheil, daß sich das Pigment schon in kaltem Wasser auflöst; aber das Färben mit dieser Auflösung unterliegt sehr vielen Schwierigkeiten. Die besten Dienste als Auflösungsmittel leistet dagegen der Borax. Das Gemenge aus fein gepulvertem Borax und Lal-Lake wird mit weichem Wasser gekocht, die Auflösung filtrirt, zur Trockenheit abgedampft, und der Rückstand zerrieben.“

„Da fortgesetzte Versuche den Privilegirten zeigten, daß

die so eben beschriebene Zubereitungsart mit Borax im Großen kaum ausführbar wäre, so beobachteten sie späterhin das Verfahren, 1  $\mathcal{L}$  des gepulverten Eal-Eale mit  $\frac{1}{2}$   $\mathcal{L}$  gepulvertem Borax zu mengen, und diese Mischung den Färbern mit der Bemerkung zu überlassen, daß dieselbe zur Auflösung in dem zwanzigfachen Gewichte weichen Wassers gekocht werden müsse.“

„Ein dem englischen Eal-Dye ähnlich sehendes Produkt kann erzeugt werden, indem man den ungereinigten oder den gereinigten Eal-Eale mit gepulvertem Borax zusammenschmelzt.“

„Vierte Methode. Der Eal-Eale wird zu feinem Pulver gemalen, und dabei, des Verstaubens wegen, mit Wasser befeuchtet. Man läßt in einem hölzernen Gefäße die Theile des Pigmentes sich setzen, und gießt das klare Wasser davon ab. Der Bodensatz wird in einem bleiernen Gefäße mit Schwefelsäure (auf 4  $\mathcal{L}$  der trokenen Farbe 3  $\mathcal{L}$  konzentrirter Säure, welche vorläufig mit 6  $\mathcal{L}$  Wasser verdünnt worden ist) übergossen, die Mischung gut umgerührt, und im Sommer 24, im Winter 48 Stunden lang sich selbst überlassen. Dann gibt man für jedes Pfund Eal-Eale ein starkes Maß siedendes Wasser zu, rührt gut um, und zieht nach 24stündiger Ruhe die klare, rothgefärbte Tinktur in ein anderes bleiernes Gefäß ab. Nun wird noch einmal die nämliche Menge kochenden Wassers auf den Bodensatz geschüttet, umgerührt, und nach 12 Stunden wieder abgelassen. Dieses Verfahren wiederholt man so oft, bis das siedende Wasser keine, die Behandlung lohnende Menge von Farbe mehr auszieht. Um zu erfahren, ob dieses der Fall sei, übergießt man eine kleine Portion des Bodensatzes mit einer Auflösung von kohlensaurem Natron (gereinigter Soda), welche sich stark roth färbt, wenn die Ausziehung des Farbstoffs noch nicht bis zu dem verlangten Punkte gediehen ist. Sollte nach dieser Probe es noch nöthig scheinen, so übergießt man den Bodensatz mit dem sechsten oder vierten Theile der früher gebrauchten Schwefelsäure-Menge, und verfährt mit dem Zuzage von kochendem Wasser u. s. w. auf die

## 48 Beschreibung des Osenheimer Roths.

schon beschriebene Art. — In die nunmehr in einem bleiernen Gefäße gesammelte rothe Flüssigkeit werden für 5  $\mathcal{H}$  darin enthaltener Schwefelsäure, 2  $\mathcal{H}$  reiner und fein gepulverter gebrannter Kalk gegeben, und gut darin herumgerührt. Die Masse wird von dem sich zu Boden setzenden Gips abgegossen, und zum Färben aufbewahrt. Eben so kann man den Stoff auch behandeln, wenn man die vorher angegebene Wassermenge nur mit 1  $\mathcal{H}$  Schwefelsäure für jede 2  $\mathcal{H}$  Farbestoff auf den letztern schüttet, und in einem bleiernen Gefäße gut herumrührt. Hat die Mischung im Sommer 24 Stunden, und im Winter dreimal so lange gestanden, so ist sie auch zum Gebrauche fertig.“

C. Ueber das Verfahren beim Färben mit Osenheimer Roth. „Beim Färben von Schafwolle, Tuch, Leder und Seide mittelst Osenheimer Roth wird das nämliche Verfahren wie beim Färben mit Kochenille beobachtet, einige kleine Verschiedenheiten oder Vortheile ausgenommen, die zum Theil den Färbern selbst überlassen bleiben, oder ihnen bei einiger Uebung bald bekannt werden. Es ist nur zu bemerken, daß dieses neue Pigment vor der Anwendung immer nach einer der beschriebenen Methoden aufgelöst werden müsse. Doch wäre es auch möglich, daß das Aufschließungsmittel gleich in die Farbebrühe gebracht, und der Lak-Lake erst beim Färben aufgelöst werden könnte.“

D. Darstellung des Schellaks. „Der Weingeist, mit welchem der rohe Lak-Lake, Behufs der Reinigung (s. oben A) gekocht wird, löst den darin enthaltenen Schellak auf. Die Auslösung geht ganz rein durch ein dichtes Filtrum, und hinterläßt auf letzterem den unbenützbaren Rückstand des Lak-Lake. So filtrirt, wird die Flüssigkeit (am besten im Wasserbade) so lange gelinde erwärmt, bis der Weingeist verdampft ist, und der Schellak zu schmelzen anfängt, worauf derselbe zwischen zwei Marmor-, Glas- oder andern glatten  
Mat-

Platten, auch durch Walzen oder auf andere Art gepreßt, dann in Stüle geschnitten oder in Formen gedrückt und der Abkühlung überlassen wird. Will man ihn nicht schmelzen, so läßt man ihn nur die einsochen, preßt ihn dann und läßt ihn in gelinder Wärme, welche den Weingeist gänzlich verflüchtigt, troken und hart werden.“

„Um den Schellak in einem noch reineren Zustande zu erhalten, wird er, nach dem Abdampfen seiner sorgfältig filtrirten Auflösung, öfter mit Wasser abgewaschen oder gekocht, wobei ein Zusatz von Potasche gute Dienste thut. Die so erhaltene unreine Brühe wird abgegossen, und das Wasser immer wieder erneuert, bis es rein abläuft. Man erhält auf solche Art eine gelbe, in den meisten Eigenschaften dem Wachs gleiche Materie. Der gewaschene Schellak wird, zur Verflüchtigung aller Wassertheilchen, langsam geschmolzen, dann, sobald ein daraus gezogener Faden schnell erkaltet und bricht, mittelst eines Schöpflöffels auf eine marmorne Platte gegossen und durch eine glatte steinerne oder metallene Walze gewalzt. In dieser Gestalt gleicht der aus Eal-Eale dargestellte Schellak vollkommen dem ostindischen, welcher im Handel vorkommt.

George über das Färben mit Eal-Eale (zu Bd. I. S. 637). Bancroft war der Erste, der die Aufmerksamkeit der englischen Färber auf den Gebrauch dieses Farbestoffes leitete. Seine Versuche mit Eal-Eale scheinen an praktischen Details gescheitert zu sein; dennoch führten sie zu glücklicheren Proben, und das Eal-Eale wurde häufig zum Scharlachfärben auf gröberen Wollentüchern benutzt. Eine später in Indien gemachte Verbesserung des Fabrikates, welches nun als Eal-Dye eingeführt wurde, hat uns mit einer Farbe versehen, die an Schönheit mit der Kochenille wetteifert, und an Dauerhaftigkeit sie sogar übertrifft. Die folgenden Versuche betreffen daher insbesondere das Eal-Dye.

Die besten Sorten dieses Stoffes bestehen aus dem Farbstoff, verbunden mit Alaunerde; sie enthalten überdiß noch eine kleine Menge Harz und Extractivstoff.

Hundert Gran Eal-Dye, mit dem Zeichen D. T. verloren durch dritthalbstündiges Kochen in 3 Unzenmaß Wasser 10 Gran. Die Auflösung war von lichtgelber Farbe, und gab mit salzsaurem Zinn (Zinn Chlorid) einen reichlichen rehfarbenen Niederschlag. Durch Eindunsten wurde die Lösung tief gelb, und bekam einen stark bitteren Geschmack.

Der vom Wasser nicht aufgenommene Theil wurde fast ganz von Boraxlauge oder von kohlensaurem Kali (Potsasche) gelöst. In diesen Auflösungen brachte Schwefelsäure, nicht in Ueberschuß zugesetzt, einen dunkelrothen Niederschlag hervor, salzsaures Zinn einen hellrothen, und Alaun einen karmesinrothen. Die nach der Präzipitation mittelst Alaun auf dem Niederschlage stehende Flüssigkeit war ungefärbt, jene vom Zinnsalze pfirsichfarb, und die von der Schwefelsäure licht pomeranzengelb.

Fünf und neunzig Gran Eal-Dye wurden drei Stunden lang in 4 Unzenmaß Wasser gekocht. Es lösten sich 10 Gran Extractivstoff auf; der Rückstand von 85 Gran wurde in einer Potsaschenlauge digerirt, und die Auflösung dann filtrirt. Beim Zusatz von Schwefelsäure entstand ein Niederschlag, der, getrocknet, 38 Gran wog. Er war in geringer Menge in siedendem Wasser löslich, und sonderte sich beim Erkalten des Wassers wieder ab. Die Lösung im kochenden Wasser hatte eine Pfirsichfarbe, welche durch Schwefelsäure zuerst roth, dann orange wurde. Salzsäure röthete die Farbe sehr stark, weniger Salpetersäure und Weinsteinlösung. Die Säuren brachten keinen Niederschlag hervor. Potsache und Borax veränderten die Farbe der Auflösung in Karmesinroth; durch Alaun wurde sie dunkelkarmesinroth, von salzsaurem Zinn hellroth, von Kupfervitriol matt karmesinroth, von Eisenvitriol schmutzigroth niedergeschlagen.



Der Farbestoff des Lakharzes scheint von jenem der Kochenille durch die Schwerlöslichkeit im Wasser verschieden zu sein; allein in den Verbindungen, welche sie mit Metalloxiden und Alaunerde bilden, gleichen sich beide sehr.

Bevor von dem Prozeß des Scharlachfärbens mit diesem Pigmente gesprochen wird, sollen die übrigen dabei angewendeten Substanzen betrachtet werden. Bei der Einführung des Lak-Lake fand man, daß das Harz, womit das Pigment verbunden ist, die Wirkung einer starken Säure zur Auflösung erfordert; und man wendete zu diesem Zwecke Schwefelsäure, oder eine Mischung von Schwefelsäure und Salzsäure an. Der Gebrauch eines großen Ueberschusses von Schwefelsäure ist nachtheilig, nicht nur weil er der Schönheit der Farbe Eintrag thut, und sie zu sehr in das Pomeranzengelbe zieht, sondern auch weil die auf solche Art gefärbten Tücher rauh anzufühlen sind. Wirklich verhinderten auch diese Umstände die Anwendung des neuen Farbestoffes, ausgenommen auf die größten Tuchgattungen. Seit der Einführung des Lak-Dye wird bloß Salzsäure angewendet, und man hat sie völlig hinreichend gefunden, um sich mit der Alaunerde zu verbinden, und die kleine Menge Harz aufzulösen.

Die Säure ist bei den Färbern unter dem Namen Lak-Geist (*lac spirit*) bekannt, und wird bereitet, indem man in 60  $\mathcal{R}$  Salzsäure vom spezifischen Gewichte 1'190, 3  $\mathcal{R}$  Zinn auflöst. Die Auflösung ist ungefärbt und raudt. Die angewendete Zinnlösung unterscheidet sich kaum von jener, die beim Scharlachfärben mit Kochenille gebraucht wird, ausgenommen, daß sie eine größere Menge Zinn enthält.

Das Scheidwasser soll in gläsernen Gefäßen destillirt werden, und ganz frei von salpetriger Säure sein. Das von den Färbern am meisten geschätzte Scheidwasser besteht aus Salpetersäure vom spezif. Gew. 1'170, welcher man den zwanzigsten Theil Salzsäure, von 1'190 zugesetzt hat. Es herrschte ehemals bei den Praktikern die Regel, daß das Scheidwasser

vor dem Gebrauche ein Jahr lang stehen müsse; aber wenn die salpetrige Säure sorgfältig davon getrennt ist, so wird diese Vorsicht überflüssig.

Um die Auflösung zu bereiten, gießt man 28 ℔ Scheidewasser in ein irdenes Gefäß, welches eine etwas konische Form besitzt, damit durch die größere Oberfläche, welche die Flüssigkeit darin erhält, das Entweichen des Gases erleichtert werde. Eine Handvoll fein gekörntes Zinn wird hineingeworfen, und erst wenn dieses aufgelöst ist, setzt man neues Zinn zu, mit der Vorsicht, jedesmal vorher die Säure gut umzurühren. Wenn 4 ℔ Zinn auf solche Art gelöst sind, überläßt man die Flüssigkeit zwölf Stunden lang sich selbst, und sie ist nun zum Gebrauche fertig.

Der Weinstein, dessen man beim Scharlachfärben bedarf, muß in Pulverform angewendet werden. Zur Hervorbringung des gelben Stiches, der dem Scharlach eigenthümlich ist, bedient man sich des Gelbholzes (jungen Justikholzes, von *Rhus cotinus*) in Spänen, in einen Eal eingeschlossen.

Die Gefäße, von denen man beim Scharlachfärben Gebrauch macht, sind aus Bleizinn verfertigt, und haben kupferne Böden. Einige Färber haben Kessel, welche ganz aus Zinn bestehen; diese sind aber der Gefahr des Schmelzens ausgesetzt, wenn das Feuer zu heftig gemacht wird, und dauern auch weniger lang als jene aus Zinn und Kupfer.

Die erste Operation beim Färben ist das Mischen des Eal-Dye, welches in einem irdenen Gefäße von ähnlicher Form, wie das zur Bereitung der Zinnauflösung gebrauchte, geschieht. Auf jedes Pfund Eal-Dye von der Sorte D. T., der in das feinste Pulver verwandelt sein muß, setzt man drei Viertel einer Pinte \*) Säure (des oben erwähnten *lac spirit*) zu, und

---

\*) Die alte Wein-Pinte ist = 0'3267 Wiener Maß, die alte Bier-Pinte = 0'4078 W. M., die neue Pinte = 0'40135 W. M.

menzt Alles durch Umrühren mit einer hölzernen Spatel gut untereinander. Es entsteht auf diese Art ein sehr dicker Teig. Diesem setzt man für jedes Pfund Eal-Dye, 4 Unzenmaß Zinnauflösung zu, mischt wieder Alles gut zusammen, und überläßt es 6 Stunden lang der Ruhe, worauf es zur Anwendung tauglich ist.

Die zu färbenden wollenen Tücher oder Garne werden mit Wallerde und Wasser wol gereinigt, und erhalten so, durch Entfernung alles Fettes und gleichförmige Befeuchtung, eine Beschaffenheit, welche sie zur leichten Annahme des Pigmentes geeignet macht.

Um 100  $\mathcal{R}$  von sogenanntem pelisse cloth (ein breites wollenes Tuch von dünnem und offenem Gewebe) zu färben, wird ein zinnerner Kessel, der 300 Gallon (24 Wiener Eimer) faßt, beinahe ganz mit reinem Wasser angefüllt, und durch darunter angezündetes Feuer erwärmt. Wenn das Feuer die Temperatur von  $150^{\circ}$  Fahrenh. ( $52\frac{1}{2}^{\circ}$  Reaum.) erreicht hat, wird eine Schale voll Kleie, und eine halbe Pinte Zinnauflösung hineingeschüttet. Die Unreinigkeiten, welche sich allenfalls im Wasser befinden, gehen mit in den Schaum ein, der sich durch die Kleie auf der Oberfläche des Wassers bildet, und den man abnimmt, wenn sich die Hitze der Flüssigkeit dem Siedpunkte nähert. Sobald sie wirklich kocht, versetzt man sie mit  $10\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Eal-Dye von der Sorte D. T., welche vorläufig mit 7 Pinten Säure (lao spirit) und  $3\frac{1}{2}$  Pinten Zinnauflösung gemischt worden sind. Einen Augenblick später gibt man  $10\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Weinstein und 4  $\mathcal{R}$  in einem Eafe eingeschlossenes Gelbholz hinzu, und läßt nun das Ganze fünf Minuten lang kochen. Das Feuer unter dem Kessel wird hierauf weggenommen, oder gedämpft; man setzt 20 Galon kaltes Wasser und gleich darauf  $10\frac{1}{2}$  Pinten Zinnauflösung zu. Das Tuch wird hineingebracht, und die Winde durch zehn Minuten schnell umgedreht. Dann wird das Feuer wieder angemacht, das Tuch langsamer bewegt, die Flüssigkeit so schnell als möglich zum Sieden ge-

bracht, und eine Stunde lang kochend erhalten. Nach Verlaufs dieser Zeit bringt man das Tuch zum Flusse, spült es wol aus, und wäscht es endlich, aber bloß mit Wasser, im Walfstoke vollends rein.

Nach der hier gegebenen Vorschrift erhält man ein glänzendes Scharlachroth, welches sich etwas zum Blauen hinneigt. Wünscht man eine mehr in's Orange ziehende Schattirung, so nehme man weißen florentinischen Weinstein, und wende eine größere Menge Gelbbolz an.

Von dem oben als Beispiel angenommenen Tuche wiegt die Yard 12 Unzen. Schwere, feste Tücher erfordern nicht im Verhältnisse ihres Gewichtes mehr Farbestoff, weil sie weniger leicht von der Flüssigkeit durchdrungen werden. Mit  $10\frac{1}{2}$  ℔ Eal-Dye kann man 140 ℔ eines Tuches färben, wovon die Yard 24 Unzen wiegt.

Ein eben so schönes Scharlachroth, als das im Großen erzeugte, läßt sich auch bei Versuchen im Kleinen hervorbringen; nur ist hier das Verhältniß der Ingredienzen etwas anders. George fand, daß zum Färben von 180 Gran Garn, in einem zinnernen Gefäße von 6 Pinten Inhalt, 60 Gran Eal-Dye, mit 40 Gran Säure und 40 Gran Zinnauflösung gemischt, ferner 70 Gran Weinstein, 1 Drachme (gemessen, d. h.  $\frac{1}{8}$  Unzenmaß) Zinnauflösung, und 12 Gran Gelbbolz nöthig waren, um ein schönes Scharlachroth hervorzubringen.

Eal-Dye kann als Ersatzmittel der Kochenille zu den meisten Abstufungen der Drangenfarbe dienen; aber bei den zarteren Schattirungen von Rosenroth und Fleischfarb zerstört die große Menge angewendeter Säure die Schönheit der Farbe. Aus einigen Versuchen, welche George mit dem Ealpigmente im reinen Zustande anstellte, geht hervor, daß dasselbe zur Hervorbringung aller jener Farben tauglich ist, zu welchem man gewöhnlich Kochenille anwendet. In dem Eal-Dye, wo der Farbestoff an Alaunerde gebunden ist, verhindert die Unauflöslichkeit dieser Zusammensetzung jede Vereinigung zwischen

Wolle und der Wolle. Garn wurde eine Stunde lang mit einer beträchtlichen Menge eines aus Lakpigment (durch Fällung der Auflösung mittelst Alaunerde) bereiteten Laks gekocht, und erhielt kaum einen farbigen Fleck.

Schwefelsäure und Salzsäure werden angewendet, um die Alaunerde aufzulösen. Das hierdurch auflöslich gemachte Pigment vereinigt sich mit dem Zinnoxide, und diese neue Verbindung wird von den Wollenfasern aufgenommen.

George hält es für wahrscheinlich, daß die Scharlachfarbe eine Zusammensetzung sei von weinsteinsaurem Kali und Zinn mit dem Pigmente, weil nur unter dieser Voraussetzung die Wirkung der Menge und Beschaffenheit des angewendeten Weinsteins auf die Farbe sich genügend erklären lasse.

Purpursäure (zu Bd. I. S. 144). Nach Cassaigne rührt die rothe Farbe der Purpursäure von einem eigenthümlichen färbenden Stoff her; sie selbst färbt also nicht.

Schillernder Farbstoff aus den Roskastanien (zu Bd. I. S. 391). Das blaue Schillern des Aufgusses der Roskastanienrinde, das schon Sieffert bemerkt hat, rührt von einem eigenen Stoff her, den man Schillerstoff (Polychrom) genannt hat. Man benutzt ihn, um Lössen eine angenehme blau schillernde Färbung zu ertheilen, wozu eine sehr geringe Menge desselben hinreicht. Säuren heben die Färbung sogleich auf, mit Ausnahme der Borsäure. Kaltbrunner \*) stellte diesen Stoff in weißen körnigen Kristallen dar, indem er gestoßene Roskastanienrinde mit dem sechsfachen Gewicht Weingeist von 0.850 digerirte, später bis zum Sieden erhitzte, noch heiß seigte, und den Alkohol bis auf  $\frac{1}{10}$  abdestillirte. Aus diesem

\*) Buchners Repertorium, Bd. 44. S. 211.

## 56 Wolle mit blausaurem Eisenkali zu färben

Der Kükstand setzt sich nach einigen Tagen der Schillerstoff in Kristallen ab, und wird durch Waschen mit kaltem Wasser von den anhängenden extractiven Theilen gereinigt. Verdünnte Salpetersäure löst diesen Stoff mit gesättigt gelber Farbe auf, die durch Sättigung mit Kalien in Ueberschuß roth wird.

---

Wolle mit blausaurem Eisenkali zu färben. Geitner hatte bereits 1808 (Vd. I. S. 135). Wolle mit blausaurem Eisenkali gefärbt, und hat daher die Priorität vor Raymonds Sohne, der 1818 Wolle eben damit färbte, und das Verfahren sehr vervollkommnete. Es theilt sich nach dieser Verbesserung in zwei Theile: 1) in das Rothbad, welches nie unter einem halben Grad am Aerometer zeigen darf, und kalt, lau oder kochend angewandt wird, je nachdem die Schattirung mehr oder weniger dunkel werden soll; 2) in das blaue Bad, bei dem zuerst die Wollentücher oder die Wolle in eine laue Lösung von blausaurem Kali getaucht und dann mit diesem stufenweise bis zum Sieden erhitzt werden. Nachher folgt das Walken mit Seife, durch welches das bloß anhängende Berlinerblau fortgeschafft wird, und das Beleben, wozu bei dunklem Blau ein wässeriges Ammonialbad, bei hellem ein siedendes Bad von mit Weinsäure gesäuertem Wasser gebraucht wird. Vor jeder dieser Behandlungen muß der Stoff in Flußwasser gewaschen werden. Raymond, der obiges in einer am 27. Aug. 1827 im franz. Institut gehaltenen Vorlesung mittheilte, ist der Meinung, daß das Raymondsblau einst den Gebrauch des Indigs ganz verdrängen werde.

---

Huffan's Art, Wolle dauerhaft grün zu färben \*). Für nachstehende Art, Wolle dauerhaft grün zu färben

---

\*) Christian Descept, T. VIII. p. 381. Leuchs Handbuch X. S. 91.

ben, so daß sie dem Essig, der Luft und der Ausdünstung widersteht, erhielten die Gebrüder Huffan in Sedan am 29. Dez. 1810 ein franz. Patent. Die Wolle wird Mignonblau gefärbt, gewaschen, in ein Gefäß gebracht, das auf jedes Pfund Wolle 16 Bouteillen Wasser, und auf 100  $\mathcal{H}$  Wolle 4  $\mathcal{H}$  Schwefelsäure enthält; wieder gewaschen, fünf Stunden schwach in einer Beize von 25  $\mathcal{H}$  Alaun (auf 100  $\mathcal{H}$  Wolle), 8  $\mathcal{H}$  Weinslein, 10  $\mathcal{H}$  Scharlachcomposition und 4  $\mathcal{H}$  Bleizucker gekocht, 6 Stunden in fließendes Wasser geweicht, dann gewaschen; eine Stunde bei mäßigem und zwei Stunden bei starkem Feuer mit dem Farbstoff von 50  $\mathcal{H}$  Gelbholz gekocht, herausgenommen, auf dem Pflaster abgekühlt, gewaschen und getrocknet.

Forth's neue Beizen zum Färben und Drucken \*). Für nachstehende Arten zu färben, ließ sich Robert Forth in Salford ein englisches Patent geben.

#### 1. Bereitung der Beizen.

Metall No. 1. Man schmilzt drei Pfund Blei und eine Unze Silber zusammen.

Metall No. 2. Man schmilzt 6 Pfund Zinn in Stangen und eine Unze Silber zusammen.

Auflösung No. 1. Man bringt in Salzsäure das Metall No. 1, läßt es vier oder fünf Tage darin, setzt dann das Metall No. 2 zu, und läßt dann vier oder fünf Tage so viel auflösen, als die Flüssigkeit auflöst. Man thut dasselbe in Hinsicht des Kupfers und Kupfervitriols, die man dann zusetzt.

Auflösung No. 2. In einer Mischung von vier Unzen Salmiak und vier Liter Salpetersäure läßt man das Metall No. 2. auflösen, bis die Flüssigkeit sich verdickt, und sie dann vier oder fünf Tage ruhig stehen, ehe man sie anwendet.

---

\*) Leuchs Handbuch X. S. 74.

## 58 Forth's neue Beizen zum Färben und Drucken.

**Auflösung No. 3.** Man löst in Salpetersäure das Metall No. 1. auf, setzt Kupferspäne oder Kupfervitriol zu bis die Flüssigkeit dick wird. Man kann sie nach vier oder fünf Tagen gebrauchen.

**Auflösung No. 4.** Man löst in Salpetersäure das Metall No. 1. und setzt Eisen oder Eisenvitriol zu, bis die Flüssigkeit dick wird. Man läßt sie vier bis fünf Tage ruhen.

**Beize No. 5.** Man vermischt vier Theile der Auflösung von No. 2., einen Theil von No. 3., zwei Theile von No. 1.; versetzt die Mischung mit  $\frac{1}{4}$  ihres Gewichts Wasser und setzt ein halbes Liter starken Sumach-, Gallus-, Nitrobalanen- oder Knopperrabsud zu und zuletzt 4 Unzen Alaun auf die Galone.

### 2. Färben mit obigen Beizen.

**Gelb oder Strohgelb auf Baumwolle oder Seide.** Beize No. 5., Waschen, Färben in Wau oder Wau und Quercitron oder Gelbholz, Waschen, Trocknen, Tauchen in eine starke Rothauflösung, oder in eine Auflösung von zwei Pfund Alaun und ein Pfund Bleizucker auf 4 Litre mit 2 Unzen Potasche versetztes Wasser; nochmaliges Eintauchen ins Farbbad, Ausspülen und Trocknen.

**Orange und Roth.** Dasselbe Verfahren bis zum zweiten Farbbad, statt dessen man ein reines oder ein mit dem gelben Bad versetztes Krappbad anwendet.

**Grün.** Man färbt die Seide oder Baumwolle zuerst mit Indigo blau und dann wie oben gelb.

**Reifenroth.** Beize No. 5., Ausspülen, Eintauchen in Gallusbad, Sumachbad 2c. 2c., Waschen und Trocknen. Neues Beizen No. 4., Ausspülen und Färben mit Kochenille.

**Roth auf Baumwolle oder Scharlach auf Seide.** Beize No. 5., Ausringen, starkes Gallus- oder Sumachbad, Waschen, Trocknen; Wiederholung beider Eintauchungen.



gen, drittes Eintauchen in die Beize, Trocknen und Färben mit Kochenille.

Scharlach auf Baumwolle. Dasselbe Verfahren, nur daß man eine Eintauchung mehr in die Beize und in das gerbestoffhaltige Bad macht,

Schwarz auf Baumwollengarn. Man läßt in 4 Liter Eisenauflösung zwei Unzen Grünspan kochen, färbt die Fäden mit Indigo mittelblau, wäscht und trocknet sie, bringt sie dann in das gerbestoffhaltige Bad, und in die Beize No. 5., wäscht sie, bringt sie wieder in das Gallus- oder Sumachbad, färbt und trocknet sie, taucht sie in die Eisenauflösung No. 4., die mit einem gleichen Gewichtstheil Wasser verdünnt wird, trocknet, spült und trocknet sie. Färbt sie dann in einem mit etwas Gallenaufguß versetztem Krappbad, trocknet, wäscht sie, taucht sie in die schon gebrauchte Eisenlösung No. 4. und belebt die Farbe durch ein anderes Krapp- oder Gallusbad.

Olive auf Baumwollenzug und Garn. Beize No. 5., Sumachbad, Ausringen, Eisenbad No. 4. mit 2—6 Theilen Wasser verdünnt, Ausspülen, Trocknen, Waubad oder schwaches Krapp- und Gallusbad.

Karmesinbraun und Purpur auf Baumwolle und Seide. Beize No. 5., Ausspülen, schwaches Gallusbad oder Sumachbad, Waschen, Trocknen; Eintauchen in 2 Theile Rothauflösung (wie bei Gelb), zu der man 1 Theil Eisenauflösung No. 4. und 6 Theile Wasser (zu hell 5 Theile Wasser) gesetzt hat, Trocknen, Ausspülen, Färben im Kochenill- oder Krappbad, oder in beiden zugleich.

Karmesin und Granatroth. Man nimmt mehr rothe und weniger Eisenauflösung, z. B.  $\frac{1}{2}$  Maß der letztern auf 4 Maß der erstern; und färbt dann wie oben.

Braun. Wie Karmesin, mit dem Unterschied, daß man 4 Maß Eisenlösung auf 1 Maß Rothauflösung nimmt.

Wolle färbt man eben so wie Seide.

Gelb auf Holz, Stroh, Garn. Man weicht sie

## 60 Neue Beizen zum Färben und Drucken.

2 Stunden in eine Mischung von 4 Theilen Lösung No. 2. und einem Theil Lösung No. 3., läßt sie waschen, und mit Bau, Quercitron oder Gelbholz färben.

### 3. Drucken auf Baumwollenzeuge.

Purpur. Man macht a) einen Blauholzabsud von 6 Grad nach Rochetta's Arcometer; b) einen Absud von 4 Unzen Cochenille auf 4 Liter Wasser, die man bis zur Hälfte einkocht; und läßt c)  $\frac{1}{2}$  ℔ Krapp und 2 Unzen gestossenen Gallus 4—5 Tage in 4 Liter Wasser weichen. Von a nimmt man fünf, von b ein, von c ein Liter, vermischt diese 3, und verdickt sie mit Stärke (1 Pfund auf 8 Liter) oder Gummi.

Man nimmt 6 Theile der Auflösung No. 1. und einen Theil der Auflösung No. 2. und 3., setzt auf 8 Liter 2 Quent Alaun zu, vermischt ein Liter dieser Mischung mit 4 Liter verdünnter Farbe, druckt damit, belebt die Farbe durch leicht mit Schwefelsäure gesäuertes Wasser, und wäscht zuletzt das Zeug.

Karmesindruck auf Baumwolle. Man setzt zu 4 Liter Wasser 2 ℔ Bleizucker, 4 ℔ Alaun, 6 Unzen Weinsteinrahm, 4 Unzen gestossenen Gallus, rührt binnen 2 Tagen öfters um, verdickt mit Senegalgummi, setzt  $\frac{1}{2}$  Liter Auflösung No. 2. zu; druckt das Zeug damit, zieht es nach 3 oder 4 Tagen durch das Gallusbad, spült es aus, belebt die Farbe mit einem Absud von Cochenille und Krapp (4 Unzen von jedem auf ein Stül von 25 Meter), und wäscht es bald mit etwas Kleie.

### 4. Drucken auf Baumwolle, Wolle und Seide.

Chemisch Roth. Man vermischt 2 Liter Lösung No. 2., 1 Liter No. 3.,  $\frac{1}{2}$  Liter No. 4., setzt 1 Pfund Krapp und 2 Unzen gestossenen Gallus zu, rührt während 24 Stunden öfters um, selbst oder gießt das Klare ab, setzt so viel Cochenille zu, als sie in 24 Stunden auflösen kann, zieht das Klare ab, verdickt es mit Tragant, druckt damit, wäscht die Zeuge 48 Stunden nach dem Druck in reinem Wasser. Wol-

lenzeuge werden vor dem Waschen zwei Stunden heißem Wasserdampf ausgesetzt.

**Chemischgelb auf Leinen und Baumwolle.**  
Man macht einen Absud von Quercitron, Gelbbeeren u. dergl., der 4 Grad zeigt, verdickt 4 Liter davon mit Tragant oder Stärke, setzt  $\frac{1}{2}$  Liter Lösung No. 1. zu, druckt damit, troknet das bedruckte Zeug bei einer mäßigen Wärme 24 Stunden, und spült es aus.

**Chemischgrün auf Leinen und Baumwolle.**  
In die Lösung No. 1. bringt man fein gestoßenes Berlinerblau, bis sie dicklich wird, unn rührt binnen drei Wochen öfter um. Von dieser Zubereitung setzt man 1 Theil zu 1 Theil der oben für Gelb hergerichteten, verdickt die Mischung mit Tragant, druckt damit, läßt das Zeug, wie oben, 24 Stunden troknen und ausspülen.

6. Druken auf wie oben gelb gefärbte Seidenzeuge.

1. Roth. a. Man macht einen Cochenillabsud, der 4 Grad zeigt; setzt zu einem Theil desselben Alaun oder etwas Beize No. 5., bis sie Karmesin wird, läßt sie ruhig, seigt sie durch feines Baumwollen- oder Wollenzeug, setzt zu 4 Liter 1 Pfund Alaun, 1 Pfund Weinsteinrahm, 4 Unzen Grünspan, oder statt desselben 3 Unzen Kupfervitriol, erwärmt sie etwas, um die Auflösung zu begünstigen, setzt etwas Eal zu, je nachdem die Farbe werden soll, und verdickt mit Senegalgummi.

b. Man macht statt dem Cochenillabsud einen Absud von Brasilienholz zu 4 Grad und verfährt wie oben.

c. Man macht einen gleichen Absud von Brasilienholz und verfährt wie bei a und b.

Beim Druken vermischt man diese drei verdickten Farben in beliebigem Verhältniß, setzt die Zeuge 24 Stunden nach dem Druck eine Stunde in Wasserdampf und wäscht sie dann.

2. Roth und Schwarz. Man verdickt Blauholzab-

sud von sechs Grad mit Senegalgummi; setzt zu 4 Liter dieser Farbe  $\frac{1}{2}$  Liter Lösung No. 4.,  $\frac{1}{2}$  Liter Lösung No. 3., druckt, troknet, setzt dem Dampf aus und wäscht wie oben.

Raukengelb auf Baumwollenzug oder Garn. Man verdünnt die Beize No. 5. mit der Hälfte Wasser, zieht die Stoffe durch, wäscht sie, gallt sie in einem Gallus, oder Sumach, 10. 10. Bad, bringt sie wieder in die Beize No. 3., wäscht sie, zieht sie durch heißes Wasser und läßt sie troknen.

Schütte's Verfahren Sammt zu bedrucken und zu färben \*). Schütte und Sohn in Köln erhielten am 10. Dez. 1811 ein franz. Patent für nachstehendes Verfahren Sammt zu färben und zu bedrucken \*\*). „Der Sammt wird aus Seide gemacht, die man durch Kochen mit Seife gereinigt hat, und dann noch einmal eben so gereinigt, getroknet, auf Tafeln ausgespannt, und das Haar mit einer Walze niedergedrückt. So ist er zum Bedrucken und Färben hergerichtet. Vorarbeit dabei ist, daß man mit einer mit Filz überzogenen Tafel oder mit Formen die Beize aufträgt.

Man bereitet diese, indem man 30 Kil. röm. Maun in 136 Liter Wasser auflöst, 7 Kil. Bleizucker, 2 Kil. Salmiak, 1 Kil. gemalne Kreide,  $\frac{1}{2}$  Liter gesättigte Zinnauflösung und  $\frac{1}{2}$  Liter mit Salpeter verpufften Arsenik zusetzt, und nach 48 Stunden Ruhe das Stärkmehl zumischt ( $\frac{1}{2}$  Kil. auf 1 Liter), um ihr die nöthige Dike zu geben.

Ist die Beize aufgetragen, so läßt man sie troknen und entfernt sie dann, indem man den Sammt mit Weizenkleie in

\*) Leuchs Handbuch X. S. 274.

\*\*) Von ältern Vorschriften hiezu sind mir nur die von Hermbstädt bekannt. (Herbststädt's Museum IV. 3, oder Dinglers neues Journal II. 414.) Er nimmt als Beize salzf. Zinn und eßigsaure Thonerde, und färbt roth mit Fernambuk, violett mit Fernambuk und Blauholz, gelb mit Gelbholz, blau mit Schwefels. Indig.

Wasser bei 40° kocht, und in fließendem Wasser wäscht. Nun ist er zum Färben hergerichtet.

Will man ihn z. B. roth, schwarz und gelb färben, so bedruckt man die Stellen, welche schwarz werden sollen, mit einer andern Beize (die nur gewöhnliche Eisenauflösung ist), da die, welche roth werden sollen, schon obige Beize haben. Nun nimmt man 2 Kilogramm seeländ. Krapp und 3 Kil. Weizenkleie auf jedes Kil. Sammt; läßt es in warmem Wasser weichen, und zieht den Sammt durch, bis er hinlänglich Farbe angenommen hat, wäscht ihn in einem Bad von Kleie und Seife und wäscht ihn wieder. Das Krappbad färbt die Stellen roth und schwarz, nicht aber die, welche gelb werden sollen, da diese nicht gebeizt sind. Um diese zu färben kocht man  $\frac{1}{4}$  Kil. Curcuma auf jedes Kil. Sammt mit Wasser, taucht dann den Sammt hinein, bis er hinlänglich gelb ist, wäscht ihn in reinem Wasser, zieht ihn durch ein mit Schwefelsäure gesäuertes Bad, und wäscht ihn von neuem in Wasser. — Will man Braun erhalten, so setzt man der Beize  $\frac{1}{4}$ ,  $\frac{1}{2}$  oder  $\frac{3}{4}$  Eisenauflösung zu. — Zu Blau setzt man zu jedem Liter der Beize  $\frac{1}{4}$  Liter Wasser und 29 Gramm Kupfervitriol, den man in Weinessig löst, und färbt mit Blauholz. — Karmesin erhält man, wenn man jedem Liter der Beize 30 Gramm Zinnauflösung zusetzt, und mit Fernambukholz oder Cochenille färbt. — Wenn man Farbhölzer zum Färben nimmt, darf kein Seifenbad angewandt werden. Will man mehr als drei Farben auf den Sammt haben, so trägt man sie, nachdem obige drei eingefärbt sind, mit Pinseln auf. — Ehe der Sammt trocken ist, spannt man ihn auf die Gummirahmen, erhitzt ihn stark von unten mittelst Kolenfeuer und richtet das Haar auf, indem man mit der Bürste schnell darüber fährt. Soll er indessen einen gewissen Grad von Steifigkeit erhalten, so reibt man die unächte Seide mit einer Mischung von Pausenblase, Leinsamen und Branntwein.

Martin's Verfahren Sammt ächt farbig zu bedrucken. Martin in Paris ließ sich am 21. Aug. 1816 ein franz. Patent für eine Art weißen Sammt zu bedrucken, geben. Er verfährt dabei eben so, wie beim Wollenzeugdruck, indem er den Stoff zuerst in ein Zinnsalz- oder Alaunbad bringt, dann die Farbe aufdruckt, und durch Wasserdampf befestigt. Zu diesem Zwecke werden sie (in einen Rahm gespannt) 2—3 Stunden in einem geschlossenen Gefäß dem Dampf ausgesetzt. Zuletzt wäscht man sie. Zu Blau nimmt er Indiglösung; zu Gelb Bau oder Quercitron; zu Roth Fernambul oder Cochenille; zu Schwarz Blauholz oder Gallus. Zur Verdickung arabisches Gummi, Tragant oder Stärke.

---

Lecaron's Verfahren Sammt zu bedrucken. Lecaron in Amiens erhielt am 7. Sept. 1820 in Frankreich ein Patent für ein Verfahren, croisirten Baumwollensammt für Möbeln und Tapeten, zu bedrucken \*). Die Vollkommenheit des Stoffs und die Schönheit der Farben hängt von dem Sengen, Ausfaden und Bleichen des croisirten Sammtes ab. Er wird 15—20mal nach und nach abgefotten und gesengt, und zwischen jedem Sengen geschlagen. Da der Sammt ungefähr 24mal geschlagen wird, ehe man die vor und nach dem Färben mit Krapp und Schönen nöthigen Arbeiten vornimmt, so ist es nöthig, ihn gut von Haaren zu befreien, die sonst nach dem Appretiren sichtbar werden könnten. Die Haare, die durch das Schlagen zum Vorschein kommen, werden von neuem abgefengt. Finden sie sich dessen ungeachtet nach dem Färben mit Krapp und selbst nach dem Schönen, so kann man den Sammt noch einmal leicht sengen. Die etwas rothgelbe Farbe, die dann oft bleibt, schwindet durch ein- oder zweitägiges Auslegen auf Gras.

Die

---

\*) Brevets XI, p. 341

Die Zeuge erhalten acht Lauge, unter denen man eine Auflösung von Kochsalz und Potasche vorzieht. Mit jeder Lauge läßt man sie zwei Stunden lang kochen. Nach Anwendung der zwei ersten Lauge legt man den Sammt vier Tage lang auf der Wiese aus. Bei den sechs andern Lauge wechselt man mit sechs Eintauchungen in Chlor ab. Nach der letzten Eintauchung in das Chlor gibt man noch eine (letzte) Lauge, und legt die Zeuge dann vier Tage lang auf der Wiese aus.

Die letzten Arbeiten beim Bleichen sind: Durchziehen durch mit viel heißem Wasser verdünnte Schwefelsäure, zweimaliges Schlagen im Flusse, Eintauchen in sehr saures Wasser, und dann wieder zweimaliges Schlagen. Letzteres ist sehr nothwendig.

Da die meisten Möbeln eine lebhaft rothe oder Amaranthfarbe haben, so soll hier die Art mit Krapp zu färben und zu schönen, beschrieben werden. Andere, z. B. gelbe, blaue oder rosa Farben haben nichts besonderes.

Zu allen Arten Roth braucht man zu den Dessen eine Beize aus: 4  $\text{H}$  oder 2 Liter destillirtem Wasser 1  $\text{H}$  reinem Alaun,  $\frac{1}{2}$   $\text{H}$  Bleizucker, 1 Unze Salmiak, 2 Unzen kohlensaurem Natron, die man mit 8 Unzen Stärke verdirft. Diese Beize muß stets frisch angewandt werden.

Zu einer Beize für Schwarz nimmt man essigsaures oder holzsaures Eisen (nicht über 8—10 Grad stark), zu dem man bis zu 2 Quentchen kristallisirten Grünspan, auf 2 Liter, setzt.

Die zum Druken der Zeichnungen bestimmten Platten sind erhaben gestochen, so daß ihre Felder nicht zu große matte Stellen lassen. Die bleibenden Räume werden durch eine zweite Platte oder einen doppelten Boden ausgefüllt. Die geschieht deswegen, weil der Sammt nöthig hat, daß das Beizmittel stark aufgetragen und sehr geschlagen wird; man trägt es daher so sehr als möglich mit der ersten Platte auf, die man nicht zweimal anwenden könnte, ohne der Reinheit der Zeichnung zu schaden; man wendet sie von neuem an und bedruckt mit Leichtigkeit die matten Theile, welche die Zeichnung noch

Leachs Farbekunde. Nachtrag.

(5)

in ihren Zwischenräumen läßt, mit dem doppelten Boden. Alles was noch um die Zeichnung bleibt, wird dann mit glatten Platten aufgetragen.

Den mit der Beize bedruckten Sammt läßt man fünf Tage lang trocknen, dann thut man ihn eine Stunde lang in Kuhmist mit saurem Wasser, wäscht ihn fünf Minuten lang im Fluß aus, schlägt ihn 12mal, wobei man ihn in der Zwischenzeit stets wieder ausspült, thut ihn eine halbe Stunde lang in saures Wasser, und spült und schlägt ihn noch viermal. Um das schönste Roth zu erhalten, muß man auf die Elle croisirten Sammt von 22 Zoll Breite ohne Zusatz von Galläpfel 1—1½  $\mathcal{L}$  Krapp nehmen, und 4 Stunden unter einer zuletzt bis zum Sieden steigenden Hitze, welches Sieden eine halbe Stunde anhalten muß, kochen. Man wendet den Sammt so schnell als möglich um, und der Haspel muß möglichst hoch über dem Kessel sein, da die Luft die Verwandtschaft der Beize zu den Farbstheilen befördert. In den Kessel kommt ein Weidenkorb, damit der Sammt die Kesselwände nicht berühren kann, wodurch die Farben weniger gut gelingen würden. Man kann in dem Kessel nicht mehr als 40 Ellen croisirten oder glatten Sammt färben, da man ihn stets umwenden muß. Der Kessel enthält 400 Liter. Den aus dem Krappbad kommenden Sammt wäscht man im Flusse, schlägt ihn zweimal, bringt ihn dann in ein Kleienbad, mit 20  $\mathcal{L}$  Kleie gemacht; dann kommt er zwei Tage lang auf die Wiese, wo man ihn den ersten Tag auf die Rückseite legt und am andern umwendet. So wie der Sammt von der Wiese kommt, wird er geschlagen und gereinigt, und hierauf erst geschönt.

Zum ersten Schönen nimmt man 20  $\mathcal{L}$  Kleie mit  $\frac{1}{2}$   $\mathcal{L}$  weißer marseiller Seife und kocht eine halbe Stunde. Nach jedem Schönen wird der Sammt gewaschen und zweimal geschlagen, dann legt man ihn zwei Tage lang auf die Rückseite auf eine Wiese aus und zwei Tage auf der rechten Seite, dann schlägt man ihn zweimal und reinigt ihn vollkommen, ehe man



ihn das letzte Schönungsbad gibt, das aus  $1\frac{1}{2}$  bis 2  $\mathcal{R}$  Seife gemacht wird, je nach der Lebhaftigkeit der Farbe, die der Sammt nach dem ersten Schönen behalten hat. Das Schönen wird wiederholt, je nachdem man andere Nuancen erhalten will.

Nach dem letzten Schönen setzt man den Sammt zum letzten Male auf eine Wiese während 2 oder 4 Tagen mit der verkehrten Seite, und eben so lange mit der rechten Seite aus. Gewöhnlich erhält man vom März bis November ein schönes Weiß in 8—10 Tagen; im Winter ersetzt man das Ausbreiten auf der Wiese durch öfteres Schönen.

Kurrer, über den Seidendruck und die Befestigung der Farben durch Wasserdämpfe. Die Gebrüder Haußmann in Colmar lieferten zuerst gedruckte Seidenzeuge, deren Farben mit Wasserdampf befestigt waren. Diese Art zu färben wird erst ungefähr seit 1817 ausgeübt, gibt aber Resultate, die eine vielfältige Anwendung derselben erwarten lassen, da Farben, die nach dem gewöhnlichen Aufdrucken durch Wasser wegzuwaschen sind, sich durch die Behandlung mit Wasserdämpfen fest mit den Zeugen verbinden. Das Verfahren ist einfach. Die Farben werden aufgedruckt, die Zeuge (Taft, Levantin, Tricot, Sammt) nach jedesmaligem Aufdrucken getrocknet, damit keine Farbe in die andere verfließt, nachher vollends getrocknet und aufgeschaspelt, in einer Kufe dem Dampf von kochendem Wasser 25 bis 30 Minuten ausgesetzt. Diese Zeit genügt die Farbe zu befestigen, besonders wenn der Dampf unter einigem Druck wirkt.

Zu den Farben gibt Kurrer nachstehende Vorschriften \*):

Schwarz. 2 Maß starken Blauholzabsud,  $\frac{1}{2}$  Maß essig-

\*) Dinglers polyt. Journal I. 39.

saure Kupferlösung \*), 20 Loth Stärke, 2 Loth Galläpfel, 2 Loth Baumöl und 2 Loth kristallisirte Weinsäure werden zu einer Pappe gekocht, und nach dem Erkalten  $14\frac{1}{2}$  Loth klare salpetersaure Eisenlösung eingerührt. Man läßt die Mischung vor dem Drucke 24 Stunden stehen.

**Roth.** Zum ersten Aufdruck 1 Maß Fernambukabsud, 3 Loth Tragant, 8 Loth salpetersaurer Thon \*\*), 4 Gran kristallisirtes salpetersaures Kupfer, zu dem man nach dem Erkalten 1 Loth schwefels. Zinn einrührt. Das salpetersaure Kupfer macht die Farbe dunkler; bei Mittelroth oder zweiter Aufdruckfarbe läßt man es daher weg, ebenso bei Hellroth, wo man dieselbe Mischung beibehält, aber (auf ein Th. Pappe z. B. 2 Th.) Tragantschleim zu ihr setzt. Ein Zusatz von  $\frac{1}{4}$  Loth gestoßener Cochenille verschönert die Farbe.

**Anderes Roth.** 2 Maß Fernambukabsud (aus 1  $\frac{1}{2}$  Holz durch mehrmaliges Auskochen) und 16 Loth röm. Alaun werden erhitzt, 12 Loth Bleizucker zugesetzt und dann die überstehende Flüssigkeit mit Gummi verdickt angewandt. Durch salpetersaures Kupfer kann man die Schattirung dunkler, durch mehr Gummi heller, durch Zinnsalze lebhafter machen.

**Braun** erhält man mit Fernambukabsud (2  $\frac{1}{2}$ ), Alaun (1 Loth) und salpetersaurem Kupfer. Man verdickt mäßig mit Gummi. — **Gelb.** Hierzu empfehlen sich besonders levantische Kreuzbeeren. Man kocht 4  $\frac{1}{2}$  dreimal mit Wasser aus und dunstet den Absud bis auf 16 Maß ein. Zu starkem Gelb nimmt man 2 Maß Absud, 5 Loth römischen Alaun und 1  $\frac{1}{2}$  arab. oder senegal. Gummi. Zu Mittलगelb 2 Theile starkes

---

\*) Man erhält sie, wenn man 24 Pfund Kupfervitriol in 6 Pfd. Wasser löst, 1 Pfd. 12 Loth Bleizucker zusetzt, umrührt und die Flüssigkeit vom Bodensatz trennt.

\*\*) Aus 2 Pfd. röm. Alaun in 8 Pfd. Wasser gelöst und durch 2 Pfd. salpeters. Blei zersezt.

Gelb und 1 Theil Gummiwasser, zu hellem Gelb gleiche Theile starkes Gelb und Gummiwasser. Hoch orange erhält man, wenn man die Mas Absud mit 2 Loth Tragant verdickt, und noch heiß 4 Loth salzsaures Zinn einrührt. Je wärmer die Mischung beim Versezen ist, desto höher wird die Farbe. — Aurora und ähnliche Schattirungen erhält man, wenn man den gelben Ansaß mit dem zweiten rothen versezt. — Blau wird mit Berlinerblau oder mit Indig dargestellt. Im ersteren Falle weicht man 1  $\mathcal{L}$  blausaures Eisen oder Berlinerblau 24 Stunden in 1  $\mathcal{L}$  Salzsäure und rührt unter diese Mischung eine Pappe von 16 Loth Stärke,  $2\frac{1}{2}$  Mas Wasser,  $\frac{1}{2}$  Mas essigsaures Eisen und 6 Loth Baumöl. Zu hellem Blau nimmt man weniger Berlinerblau und Salzsäure, und läßt das essigs. Eisen weg. Man kann statt der Salzsäure auch Salpetersäure nehmen, die Farbe erhält aber dann einen Stich ins Grünliche.

Mit Indiglösung erhielt Kurrer lange Zeit nur ein grünliches, wenig glänzendes Blau; doch gelang es ihm endlich, ein sehr lebhaftes, wenn gleich etwas grünliches, durch Zusatz von Eisenoxid darzustellen. Er ließ 2  $\mathcal{L}$  saure Indiglösung \*) eine Zeitlang über  $2\frac{1}{2}$  Loth Eisenoxid stehen, bis ein großer Theil des Oxids aufgelöst war, und verdickte die klare Flüssigkeit mit 16 Loth Gummi. — Grün erhält man aus der gelben Kreuzbeersfarbe oder der Indiglösung. — Violet erhält man mit 1 Mas Blauholzabsud, 24 Loth Gummi und 8 Loth salpetersaure Thonerde. Mit mehr Gummi bewirkt man hellere Schattirungen. Eine andere Mischung ist, 1 Mas Blauholzbrühe, 8 Loth Alaun, 6 Loth Bleizucker und mehr oder weniger Gummi. — Violett.  $\frac{1}{2}$  Mas Blauholzabsud,  $\frac{1}{2}$  Mas Fernambukab-

---

\*) Die Indiglösung wird erhalten, indem man 8 Loth Indig nach und nach in 1 Pfd. Schwefelsäure bringt, 4 Mas warmes Wasser und nach 24 Stunden 1 Pfd. Bleizucker zusetzt. Nach einigem Umrühren bleibt es nun noch 6–8 Stunden stehen, und wird durch Filz geseiht.

sud, 8 Loth Alaun, 6 Loth Bleizucker. — Olive aus Gelb und salpeters. Eisen; z. B. 1 Maß Kreuzbeerabsud mit  $2\frac{1}{2}$  L. Tragant verdickt, noch warm 1 Loth Eisenvitriol zugesetzt und später  $\frac{1}{2}$  Loth salpetersaure Eisenlösung. Mehr Tragant macht die Farbe heller. — Grau aus verdünntem Galläpfel-, Quercitron- und Blauholzabsud mit oder ohne Eisensalz.

Kurrer über den Baumwollensamtdruck \*). Bei dem Baumwollensamtdruck muß man die ägenden metallischen Beizen vermeiden, da diese bei der Befestigung der Farben durch Wasserdämpfe, in Folge der dann einwirkenden Hitze, zerstörend auf die Pflanzenfasern wirken.

Zu Schwarz macht man durch wiederholtes Aufkochen einen Absud von 4 H Blauholz und kocht diesen auf 4 Maß (die Maß zu 2 H) ein. Davon kocht man  $2\frac{1}{2}$  Maß mit 20 Loth Stärke,  $1\frac{1}{2}$  Eisenvitriol und 1 Loth Bleizucker, und rührt, nachdem man die Pappe vom Feuer genommen hat, 1 Loth Realgar ein. Nach dem Drucken läßt man den Sammt wenigstens drei Tage liegen, ehe man ihn der Einwirkung stehender Wasserdämpfe aussetzt.

Roth. Man muß hierzu die Zinnauflösung in möglichst geringer Menge anwenden, z. B.  $1\frac{1}{2}$  Maß starken Fernambukabsud, 4 Loth feingestohlenen Tragant, 10 Loth flüssige salpetersaure Thonerde, 6 Gran kristallisirtes salpeters. Kupfer und  $\frac{1}{2}$  Loth schwefels. Zinn. Letzteres wird erst nach dem Erkalten beigemischt. Diese Beize eignet sich für den Vordruck. Bei hellem Roth läßt man das salpetersaure Kupfer weg.

Braun erhält man aus Roth durch Zusatz von salpetersaurem Kupfer. Man verdickt mit Gummi, hat aber nicht zu vergessen, daß die Farbe um so schöner wird, je dünner sie aufgetragen wird, also je weniger Gummi man nimmt.

\*) Dinglers polyt. Journal II. 152.

Gelb wird wie beim Selbendruck erhalten, nur daß man die Zinnfalze wegläßt.

Blau erhält man am schönsten mit in Salpetersäure abgeriebenem blausaurem Eisen. Man reibt 16 Loth blaus. Eisen in Wasser ab, reibt dann 8 Loth Salpetersäure darunter, verdünnt noch mit  $\frac{1}{2}$  H Wasser und läßt das Ganze 48 Stunden stehen. Von diesem blauen Anfarz wird dann so viel, als die Schattirung verlangt, unter eine kalte Pappe von  $1\frac{1}{2}$  Maß Wasser,  $\frac{1}{2}$  Maß essigs. Eisen und 12 Loth Stärke gerührt, und die Mischung nach 24 Stunden aufgedruckt.

Bei ganz hellem Blau wendet man Wasser mit etwas essigsaurem Thon an, und läßt das essigsaure Eisen weg.

Will man auf die Zeuge nach Gold, oder Silberfiguren aufdrucken, so werden sie nach dem Drucken gewaschen und wie zum Verkauf hergerichtet. Ist dis geschehen, so bestreut man die zu vergoldenden oder zu versilbernden Stellen mit einem Pulver aus gleichen Theilen Mastix und getrocknetem gestoßenem Eiweiß, legt die Gold, oder Silberblätter darauf, erwärmt die messingenen Model, in denen die Figuren erhaben geschnitten sind, über Kohlenfeuer so, daß beim Berühren mit dem nassen Finger kein Zischen mehr erfolgt. In diesem Zustand bringt man die Form auf die mit Gold oder Silber belegten Stellen, Dadurch schmilzt das Metall nur da an den Mastix, wo die Figuren der Form erhaben sind. Ist dis erfolgt, so fährt man mit der Fahne einer Feder darüber, um das überflüssige Gold oder Silber wegzuschaffen.

---

Diart's Art, Wollenzuge zu bedrucken (patentirt in Frankreich am 12. Nov. 1811). Er nimmt zu dem Wollendruck folgende Mischungen: Grün: 1 Kilogramm Curcume und etwas Abfälle von Handschuhleder, werden in Wasser gekocht, geseiht und mit Stärke dik gemacht. Nach dem Erkalten setzt man die nöthige Menge Kupfervitriol zu, um

die grüne Farbe zu erhalten. Roth: 1 Rtl. zubereitete Druseille, etwas mit Alaun gekochte Cochenille, werden mit 2 Eiter Wasser übergossen, nach einem Tag, während welcher Zeit man öfters umrührt, geseiht und dann wie oben mit Stärke verdrift. Blau: Man kocht gute Stärke und setzt nach dem Erkalten mehr oder weniger Kupfervitriollösung zu. Nachdem die Farben auf Rasemir und andere Wollenzeuge aufgedruckt worden, werden die Stoffe auf einen Tisch gelegt, oben befeuchtete Leinwand oder Papier darauf gelegt, und mit einem heißen Bügeleisen darüber gefahren. Die Wärme des Eisens bewirkt, daß die Farbe sich eben so gut befestigt, als wenn man in dem Kessel gefärbt hätte. Durch Wasserdampf oder indem man das Zeug zwischen zwei heißen Cylindern hindurchgehen läßt, kann man dasselbe bewirken. Um feste Farben von allen Schattirungen zu drucken, bestreicht man die Rückseite der Zeuge mit einer siedend heißen Mischung von in Wasser gekochtem Gummi mit einer dem vierten Theil der Wassermenge gleichen Menge Weingeistes.

---

Rigodet's Art, wollene und halbwollene Zeuge mit dauerhaften Farben zu bedrucken \*) (patent. 1814 in Frankreich). Sie werden in warmem Seifenwasser gewaschen, im Flusse ausgespült, getrocknet, in Flußwasser geweicht, zu dem man auf die Elle Tuch eine Messerspitze Zinnsalz setzte, und so viel Schwefelsäure, daß es die Säure des Weinessigs hat, im Flusse gespült und dann bedruckt. Das Drucken geschieht auf Tischen wie bei dem Ratun; nur sind diese und die Rahmen nicht mit Wollenzug, sondern mit Wächstuch, über das man Baumwollenzug gezogen hat, bezogen, wodurch der Druck reiner und an Farbe erspart wird. Das Zeug wird dabei in Rahmen gespannt, wodurch der Druck reiner und ge-

---

\*) Leuchs Handbuch X. 92. Brevets VIII, 83.

näher wird. Nach dem Druck läßt man sie trocknen, setzt sie dann zwei Stunden dem Dampf von siedendem Seifenwasser aus (in bedeckten Körben oder Kästen), setzt sie dann der Luft aus, seift sie, spült sie im Flusse, worauf die Farbe dauerhaft befestigt ist. Mit Salpetersäure, die man mit der Hälfte Gummimasser versetzt, und mit Roggenmehl verdickt hat, bedruckt man die Stellen, deren Farbe man zerstören und dagegen eine gelbe oder strohgelbe entstehen machen will. Als Druckfarben dienen nachstehende: Roth: Aufsud von Cochenille, Fernambuk, Orseille, mit Gummi und stets drei Pinten mit 1 ℔ Zinnauflösung versetzt. Violet: Blauholz, eben so zubereitet. Gelb: Quercitron und Gummi eben so. Orange: Gelb mit etwas roth. Blau: Indigo in Schwefelsäure gelöst, wird mit dem zehnfachen Wasser verdünnt, und so lange Bleizucker zugesetzt, bis kein Niederschlag mehr entsteht, dann das Klare abgeseigt und mit Gummi versetzt. Grün: Aus obigem Gelb und Blau.

---

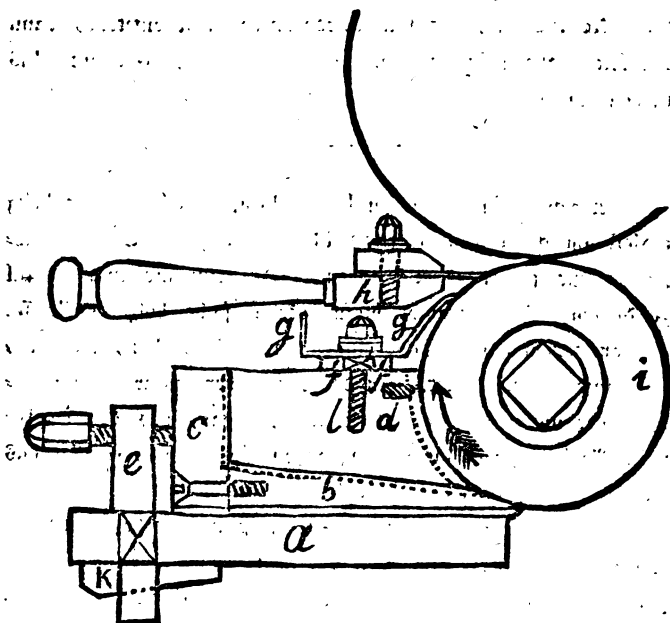
Wachsteinwand zu bedrucken. Seib in Strassburg erhielt am 2. November 1820 in Frankreich ein Einführungs-patent für folgendes Verfahren, Wachsteinwand und Peral zu drucken. Man braucht hierzu eine einfache hölzerne Presse, die an ihrem obern Ende eine hölzerne Feder hat, mit Fußtritt und Gegengewicht. In der Mitte der Feder ist ein Hebel, der unten ein breites Stük Holz hat, das der Drucker beim Abziehen über die Rahme gehen läßt, unter welcher das Wachstük auf dem Stein liegt.

Zum Zeichnen nimmt man schwarze und rothe Kreide und Tinte, deren Bereitung von der zum gewöhnlichen Steindruck gebräuchlichen abweicht. Die Kreide besteht aus 4 Theilen Wachs, 2 Wallrath, 2 Seife, 1 Ruß; die Tinte aus 8 Th. Wachs, 4 Schellak, 4 Mastix, 4 Seife, 1 Ruß. Die Steine werden auf gewöhnliche Art vorbereitet, aber die fette Farbe

## 74 Mehrere Farben zugleich auf Zeuge zu drucken.

wird aus  $\frac{3}{4}$  dickem und  $\frac{1}{4}$  dünnem Firniß gemacht und mit etwas Ruß und mit Wasser zubereiteter Bleiglätte vermischt. Die Badsteinwand muß lebhaftere Farben haben und etwas getrocknet sein, um sie gut bedrucken zu können. Nach dem Druck marmorirt man sie um die bedruckten Theile herum, trocknet und überzieht sie mit einem glänzenden Firniß. (Descript. de Mackin. p. Christian XII. 90.)

Schreiber's Vorrichtung, um streifenweise mehrere Farben zugleich auf Zeuge zu drucken. Schreiber in Lieben (Böhmen) erhielt am 14 Febr. 1825 ein österr. Patent für die im nachfolgendem Holzschnitt im Profil dargestellte Vorrichtung \*).



\*) Jahrbuch des polyt. Instituts in Wien XII. 244.



## Mehrere Farben zugleich auf Zeuge zu drucken. 75

Ein starkes Brett a wird zwischen dem Gestelle der Druckmaschine in der Lage befestigt, welche die Zeichnung angibt, nämlich so, daß dasselbe etwas von der gravirten Druckwalze i entfernt bleibt. b ist ein zweites Brettstück, dessen obere Seite eine nach der Walze hin schräg abhängende Fläche bildet, und welches mit seinem Ende genau an die Walze angepasst ist. Seine Länge kommt der Länge des gravirten Theiles der Walze gleich. Auf dem Brette a sind am jeden Ende zwei mit einem Falz versehene Baken aufgeleimt, und durch Holzschrauben befestigt, so, daß das Brett b mittelst seiner Feder in die Falze hinein, gegen die Walze i, geschoben werden kann. Nun wird auf dem Brette b, welches als Boden des Farbkastens dient, die beliebige Eintheilung für die Breite der Farbestreifen oder Bänder gemacht, und hiernach die nöthige Anzahl von Fugen  $\frac{1}{2}$  Zoll tief eingeschnitten. Ein drittes Stück, c, wird an b mittelst Holzschrauben befestigt, und gleichfalls mit Fugen versehen, welche jenen auf der obern Fläche von b entsprechen. Diese Fugen oder Rinnen dienen zum Einsetzen der Scheidewände, durch welche der Farbkasten nach der Länge der Walze in mehrere Fächer abgetheilt wird. Man macht die Scheidewände von gutem Birnbaumholz, paßt sie genau an den Umkreis der Walze an, und gibt ihnen zwei Linien Dike, schrägt aber die an der Walze liegenden Ränder derselben von beiden Seiten ab, so, daß nur  $\frac{1}{2}$  Linie Hirnholz mit der Walze in Berührung kommt. Die Wände werden in den Boden b eingeleimt, in die Rückenwand c aber nicht, damit man letztere, wenn der Kasten gereinigt werden soll, abnehmen kann. d ist eine Leiste, welche durch alle Scheidewände durchgeht, und eben so genau wie diese an der Walze i anliegt, daher sie, wenn letztere in der Richtung des Pfeils sich umdreht, keine Farbe durchläßt, ausgenommen jenen Theil, welcher in den Vertiefungen des gravirten Dessains sich befindet. Auf ihrer untern Seite ist die Leiste d abgeschragt, damit sie bei der Bewegung der Walze die Farbe in die Gravirung hinein-

## 76 Mehrere Farben zugleich auf Zeuge zu drucken.

preßt. Um den Farbkasten gegen die Walze hin zu drücken, und die genaue Berührung zwischen beiden herzustellen, sind drei mit Schrauben versehene, auf a befestigte Stützen, wie o, angebracht. Werden die Keile k, durch welche die Stützen an a festhalten, herausgeschlagen, so läßt sich der ganze Apparat von der Walze entfernen und herausziehen. Ein quer über allen Fächern des Farbkastens liegendes eisernes Lineal ff kann, nach Erforderniß, der Walze i genähert und von ihr entfernt werden, indem es an jedem Ende ein längliches Loch, und eine zur Befestigung auf der stärkern Seitenwand des Kastens dienende Schraube l besitzt. Auf dem Lineale ff ist ein aus Kupferblech gefertigter Farbesammler gg befestigt, der so lang als der übrige Apparat gemacht wird, und dessen obere, an der Walze anliegende Kante ganz scharf und wie ein Lineal gerade sein muß. Man stellt diesen Farbesammler ganz nahe an die Walze, aber doch so weit von derselben entfernt, daß ein Zwischenraum bemerkbar wird, und die etwa von der Leiste d nicht abgestreifte, noch an der Walze hängende Farbe ungehindert durchgehen kann. Um diesen Theil der Farbe zurückzuhalten oder abzuschaben, dient der an jeder Druckmaschine angebrachte Rakel oder Streicher h, unter welchem sich die Farbe nach und nach so ansammelt, daß dieselbe, wenn sie die scharfe Kante des kupfernen Farbesammlers g erreicht, ruhig zurückgeht. Die oberste Kante von g steht nur eine Linie von der Streichfeder entfernt.

Ist Alles auf die beschriebene Art vorgerichtet, so wird der ganze Apparat mittelst der durch die Stützen e gehenden Schrauben an die Druckwalze i gedrängt. Man füllt in die Fächer des Kastens, bis an die Leiste d, beliebige Farben, und läßt hierauf die Schrauben wieder ein wenig nach, damit bei der Umdrehung der Walze nicht eine zu große Reibung entsteht. Die Farben müssen in gleichem Grade verdickt sein, d. i. alle einerlei Konsistenz besitzen, damit nicht dort, wo unter der Streichfeder sie einander sich nähern, eine stärkere Farbe die

## Tafeldruckschwarz für rothgef. Baumwollenzeuge. 77

schwächere verdränge, und ungleiche Bänder entstehen. Um schattirte Bänder oder Streifen zu drucken, werden die Scheidewände der Abtheilungen des Farbkastens schräg eingesetzt; so zwar, daß die Walze aus einer Farbe in die andere übergeht, und die Farben sich vermischen.

---

Tafeldruckschwarz für rothgefärbte Baumwollenzeuge (nach Dr. Dingler). Dieses hat den Vorzug, sehr schwarz zu sein, und sich nach dem Drucken auswaschen zu lassen, ohne in den gedruckten Grund einzuschlagen.

Man bereitet durch mehrmaliges Kochen und Eindunsten aus 5  $\mathcal{R}$  Blauholz, 20  $\mathcal{R}$  Absud, rührt nach und nach  $2\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Stärkmehl ein, setzt 4 Loth blausaures Kali zu, dist unter Umrühren ein, gießt das Eingedistete in einen Topf, setzt 4 Loth krystallisirte Weinsäure zu, rührt bis das Ganze beinahe erkaltet ist, und rührt 24 Loth flüssiges salpetersaures Eisen von 24 Grad nach Bel ein.

---

## Beschreibung der verschiedenen Maschinen zum Bedrucken der Zeuge.

---

### 1, Druckmaschinen mit erhabenen Figuren.

**Fuchs Druckmaschine \*).** Das zu bedruckende Gewebe ist um eine horizontal und unten im Gestelle liegende Walze gewickelt, läuft von da aufwärts über eine Leitungsbrolle durch eine Art von Zange, welche es der ganzen Breite nach faßt, und gelangt endlich auf den zwischen zwei senkrechten

---

\*) Wiener Jahrbücher III. 107. — Karmarsch Maschinen S. 338.

## 78 Beschreibung der verschiedenen Maschinen

Stützen befindlichen Drucktisch. Von da weg geht der Zeug über eine neue Walze, dann senkrecht abwärts, und ist mit seinem Ende mittelst Schrauben in einem schweren Kolben befestigt, der ihn abwärts zu ziehen trachtet, und hinlänglichen Fallraum haben muß. Senkrecht über dem Tische befindet sich zwischen den Stützen des Gestelles ein oben um seine horizontale Achse im Bogen vor- und rückwärts beweglicher Rahmen, in welchem an einem kleinern Rahmen die über die ganze Zeugbreite reichende Druckform auf und nieder verschiebbar ist. Man bewirkt das Heben und Senken der Form durch ein paar am großen Rahmen angebrachte, und auf zwei Frictionrollen des kleinen Rahmens drückende Hebel, die durch eine als Handgriff dienende Querstange vereinigt sind. Eine die Schwere des kleinen Rahmens aufwiegende Feder verhindert das freiwillige Herabsinken der Form. An der linken Seite des großen Rahmens ist ein aus der Drehungsaxe desselben beschriebener und verzahnter Kreisbogen angebracht, der sich mit ihm zugleich bewegt, und dabei in ein gezahntes Rad, und in einen kleinern verzahnten Bogen eingreift. An der Axe des Rades sitzt eine im Farbtroge liegende Walze, welche sich mithin bei der Bewegung des Rahmens umdreht. Der erwähnte kleinere Kreisbogen ist an der Zange befestigt, welche den Zeug auf den Drucktisch leitet, und sie durch den Eingriff beider Verzahnungen um eine Achse vor- und rückwärts dreht, zugleich aber bei der ersten dieser Bewegungen sich schließt, um den Zeug zu fassen, und beim folgenden Zurückgehen ein neues Stück desselben auf den Drucktisch zu bringen. Folgendes ist eine Uebersicht der Ordnung, in welcher die Funktionen der Maschine vor sich gehen. Eine an der vordern Seite stehende Person schiebt den großen Rahmen, während die Druckform in der Höhe sich befindet, von sich weg, und zwar so weit, daß die Form über die im Farbtroge liegende Walze zu stehen kommt. Letztere hat sich vermöge des Eingriffes der Verzahnungen, umgedreht, und lehrt jetzt den vorher unten (im Farbtroge) gewesenen Theil

ihrer Oberfläche nach aufwärts; sie kann mithin die Form, welche man sammt ihrem kleinen Rahmen herabdrückt, sogleich aber wieder hinaufzieht, mit Farbe versehen. Beim Zurückgehen des großen Rahmens, d. h. wenn der Arbeiter denselben wie, der gegen sich hinstreicht, dreht sich die Farbwalze natürlich verkehrt; die Zange aber, welche bisher offen war, faßt jetzt, indem sie sich schließt, den Zeug, und führt einen Theil desselben, der genau so viel beträgt, als die Form auf einmal bedruckt, über den Tisch. Das Abdrucken selbst geschieht, sobald die Form sich senkrecht über dem Tisch befindet, durch Herabpressen des kleinen Rahmens. — Man kann mittelst dieser Maschine auch farbig gestreifte Zeuge drucken, wenn man den Farbtrög nebst der darin liegenden Walze in mehrere Abtheilungen trennt.

Palmer's Drukmaschine \*) (patentirt 1823 in England). Das Drucken geschieht mittelst einer auf gewöhnliche Art geschnittenen Holzform, die durch eine Verbindung von Hebeln gehoben, mit Farbe versehen und abgedruckt wird.

Cowper's Drukmaschine (patentirt 1823 in England \*\*). Der Zweck dieser Maschine ist, mehrere Farben mit verschiedenen Formen (oder Platten) nach einander aufzudrucken. Wenn zwei Formen angewendet werden, so ist der Mechanismus folgender. Zwei übereinander angebrachte Walzen bewirken den ersten Abdruck, indem der Zeug sich um die obere derselben dreht, und zwischen beiden eine Tafel durchgeführt wird, worauf die Form befestigt ist. Für den zweiten Abdruck befindet sich neben der obern Walze eine andere, welche an einer Stelle des Umkreises so abgeplattet ist, als wenn man ein Segment weggeschnitten hätte, und auf dieser abgeplatteten Seite die Form trägt. Auf der Achse dieser Walze befindet

\*) London Journal Sept. 1824. Dinglers Journal XV 300.

\*\*) London Journal Dec. 1824. Dinglers Journal XVI. 455.

## 80 Beschreibung der verschiedenen Maschinen

sich ein gleichgestaltetes Zahnrad, dessen abgeplattete Seite jener der Walze entspricht, und welches, durch den Eingriff eines gewöhnlichen, ganz gleichförmigen Rades, von der oberen oder Zeugwalze aus, in Bewegung gesetzt wird. Bei der hieraus erfolgenden Umdrehung der abgeplatteten Walze stemmt eine an ihrem Rade sitzende Hertscheibe sich gegen eine Frikionsrolle; und wenn die Spitze dieser Hertscheibe an der Rolle vorbeigeht, so wird die gegenüberstehende flache Seite der Walze, mit der Druckform gegen den Cylinder gepreßt, auf dessen Oberfläche der Zeug liegt. Das Auftragen und Vertheilen der Farbe geschieht durch Walzen. — Der Erfinder dieser Maschine schlägt auch vor, vier Druckformen auf den Flächen eines vierseitigen Prisma zu befestigen, welches zum Abdruck gegen eine Ebene, mit dem Zeuge bewegt wird, und hierauf den vierten Theil einer Umdrehung macht, damit eine andere Form an die Stelle komme.

### 2. Druckmaschinen mit Platten.

Die ältere Druckmaschine dieser Art bestand aus einer Schraubenpresse, die über einem mit einer gußeisernen Platte bedeckten Ofen stand, auf welchen die gravirte Kupferplatte gelegt wurde. Der Zeug wurde um einen runden Baum gewickelt, und von diesem nach und nach über die Platte geleitet.

Bush Druckmaschine (patent. 1813 in England \*). Der Zeug läuft über mehrere Walzen und wird von einer Kupferplatte und bogenförmigen, um besondere Arten sich drehenden Modeln bedruckt. Die Platte liegt auf einem beweglichen Tisch oder Karren.

### 3. Walzendruckmaschinen. \*\*)

Die Walzendruckmaschine bestand aus zwei Walzen; einer unteren von Messing, mit der eingestochenen Zeichnung, und einer

\*) Repertory, Nov. 1821. Dinglers Journal VI, 378.

\*\*) Borgnis machines VII, 283.

einer obern von Holz, mit Tuch bekleidet. Zwischen beiden geht der Zeug durch. Die obere wird geheizt und dreht sich mit ihrem untern Ende in einem Gefäß mit Wasser, um sich wieder abzukühlen. Beim Austritt aus dem Wasser trägt ein Arbeiter die Farbe auf, die sich dann auf den Zeug abdrückt \*). Neulich hat man bei dieser Druckart auch den Steindruck und steinerne Walzen angewandt.

Nicholson's Walzendruckmaschine (patentirt 1790 in England \*\*). Ein großer mit Tuch bekleideter, und ein kleinerer mit dem eingegrabenen Muster versehener Cylindern sind auch hier die Hauptstücke; und zwischen ihnen geht der zu bedruckende Zeug durch. Die Druckwalze wird von zwei andern Cylindern, deren einer unmittelbar in dem Farbebehältnisse sich dreht, mit Farbe versehen.

Neuere (englische) Walzendruckmaschine \*\*\*). Der Zeug geht hier ebenfalls zwischen zwei übereinander befindlichen horizontalen Walzen durch, von welchen die obere durch ein bedeutendes Gewicht gegen die untere gepreßt wird. Um die obere Walze geht ein feines Wollentuch, welches für den Zeug eine weiche und elastische Unterlage abgibt. Der Dessen ist vertieft auf der untern Walze eingravirt. Diese dreht sich zugleich in der Farbe herum, indem die bewegende Kraft auf sie wirkt; die obere Walze dreht sich bloß durch die Reibung mit. Ein sehr genau anliegendes stumpfes Messer streicht von der gravirten Walze immerfort die überflüssige Farbe, welche nicht in den Vertiefungen sitzen geblieben ist, ab. Das bedruckte Gewebe steigt von den Walzen aus in die Höhe, geht eine bedeutende Strecke durch die Luft, um zu trocknen, und gelangt endlich noch auf einen eigenen Trockenboden.

---

\*) Journal für Fabrik XII. 204. Annales des Arts. T. X.

\*\*) Dinglers polyt. VI. 167.

\*\*\*) Dasselbe S. 167.

## 82 Beschreibung der verschiedenen Maschinen

Eine andere englische Walzendruckmaschine \*) weicht von der vorhergehenden hauptsächlich darin ab, daß das Auftragen der Farbe durch ein endloses Tuch geschieht, dessen unterer Theil in das Farbbehältniß eintaucht. Eine Bürste nimmt die überflüssige Farbe weg, ehe dasselbe mit dem gravirten Cilinder in Berührung kommt.

Church Walzendruckmaschine, patentirt 1823 in England \*\*). Die Walzen bildet der Erfinder aus einzelnen Stücken von passender Form, welche über einem eisernen cylindrischen Kern so zusammengesetzt werden, daß sie die gekrümmte Oberfläche bilden. Drei solche Walzen, von welchen jede eine andere Farbe aufzudrucken bestimmt ist, sind in zweifmässigen Abständen um einen großen Cylinder herum angebracht. Der zu bedruckende Zeug geht zwischen dem großen Cylinder und diesen Walzen durch, und wird durch Cylinder oder Röhren, welche mit Dampf oder erwärmter Luft geheizt sind, schnell getrocknet, bevor er von einer Druckwalze zur andern gelangt.

Chauvette's Walzendruckmaschine, patentirt 1805 in Frankreich \*\*\*). Außer dem mit erhabenem Dessin versehenen Druckcylinder, und einer mit einem Tuch bekleideten Walze, zwischen welchen beiden der zu bedruckende Zeug durchgeht, besitzt diese Maschine noch vier Cylinder: einen ebenfalls mit Tuch bekleideten, der die Farbe an dem Druckcylinder abgibt; einen zweiten, mit schraubenförmigen Rinnen versehenen, der in dem Farbetroge sich dreht, und von dem jener die Farbe erhält; einen dritten, der mit Bürsten besetzt ist, und zur Vertheilung der Farbe dient; endlich einen vierten, welcher mit Wadschwamm überzogen ist, und durch eine inter-

---

\*) Ann. d. Arts S. 30. p. 277. Journal für Fabriken Bd. 35. p. 67. Magazin der Erf. XIII. 233.

\*\*) London Journal; Febr. 1824. — Dinglers Journal XIII. 444. — Ferussac Bull. II. 152.

\*\*\*) Brevets V. 217.



mittirende Bewegung die Reste der Farbe nach dem Druke von dem Druckcylinder abnimmt. — Der Cylinder hat auch eine Vorrichtung construirt, wobei der Druckcylinder sammt dem Gestelle und allen übrigen Theilen über den auf einer ebenen Tafel ausgebreiteten Zeug sich fortbewegt.

Ebinger's Walzendruckmaschine, patent. 1800 in Frankreich \*). Sie ist zum Aufdrucken solcher Dessen bestimmt, welche auf den gewöhnlichen Formen durch Drahtstifte hervorgebracht werden, und aus lauter feinern oder gröbern Punkten bestehen. Sie besteht aus drei senkrecht über einander befindlichen Walzen, von welchen die mittlere, als die eigentliche Druckwalze, aus einer Mischung von Zinn und Zink gegossen, und mit den zur Hervorbringung der Zeichnung bestimmten Drahtstiften versehen ist. Die obere und untere Walze sind aus Holz, und mit Tuch bekleidet. Die untere dreht sich in dem Farbegefäße herum, und versetzt die Druckwalze mit Farbe, welche durch eine anliegende, mit Tuch überzogene Leiste gleichförmig darauf vertheilt wird. Zwischen dem obern und mittlern Cylinder geht der Zeug durch.

Rösler's Walzendruckmaschine, patentirt 1808 in Frankreich \*\*). Sie ist dazu bestimmt, drei (und mehr) Farben zugleich auf das Zeug aufzudrucken. Das Zeug ist um eine große Trommel gespannt, und wird durch Umdrehung dieser den untereinander liegenden mit stereotypirten Zeichnungen versehenen Walzen, von denen jede eine andere Farbe aufdrückt, dargeboten. Hinter jeder Walze sind zwei andere, in einen Farbtrog tauchende Walzen, welche die Druckwalzen mit Farbe versehen.

Rawle's Walzendruckmaschine, patent. den 15ten Nov. 1814 in Frankreich \*\*\*). Sie ist bestimmt, mit fünf

\*) Brevets II. 63.

\*\*) Brevets X. 59.

\*\*\*) Brevets XI. 89.

## 84 Beschreibung der verschiedenen Maschinen

Farben auf einmal zu drucken, und beruht im Wesentlichen auf Durchführung des Zeugs zwischen mehreren Walzen, von denen jede eine verschiedene Farbe zugeführt erhält.

Die Einführung des Walzendrucks war eine wesentliche Verbesserung der Katundruckerei, und England erhielt dadurch auf mehrere Jahre ein großes Uebergewicht in dieser Fabrication.

In Frankreich machte man zwar schon 1801 in den Fabriken zu Jouy die ersten Versuche damit; aber sie scheiterten an der Schwierigkeit, große Walzen zu erhalten.

Am gebräuchlichsten sind jetzt messingene oder kupferne gravirte Walzen. Man hat zwar auch Walzen mit erhabenen Zeichnungen empfohlen, doch fanden sie bis jetzt noch wenig Eingang. Noch weniger gelangen die Versuche mit steinernen Walzen, mit welchen man theils wie beim Steindruck drucken wollte, theils auch den Versuch machte, große Steine ohne Gravirung zum Druck farbig gefleckter Zeuge zu benutzen.

Zu schönen Mustern nimmt man jetzt bloß kupferne Walzen, da die Gravirung auf Messing nicht so gut ausfällt.

Die Walzen werden entweder massiv oder hohl gegossen, selten aus starkem Blech durch Zusammenlöthen gebildet.

Das Schwierigste hierbei ist immer eine Walze mit durchaus gleicher Oberfläche zu erhalten. Auch ist es wesentlich, daß die Oberfläche dicht ist, daher man die massiv gegossenen gewöhnlich noch durch Hammerschläge auf der Oberfläche dichter macht. Eine wichtige Verbesserung in dieser Hinsicht war die Drmrods (patentirt in England 1818 \*), welcher vorschlug, die Walzen (gleichwie den Draht durch Ziehseifen) durch immer

---

\*) Repertory, April 1829. — Dinglers Journal I. 35. — Wiesner Jahrb. II. 403. Die ältere Art Walzen zu fertigen, hat Bernouilli in Dinglers Journal VI. 167 angegeben. Bush Druckart mit gravirten Walzen (patentirt 1814 in England) findet man in Dinglers Journal Bd. 21, S. 613.

engere Oeffnungen von Eisen, oder Stahlplatten zu ziehen, wodurch die Oberfläche gleichförmig, hart und dicht wird. Er reinigt die Cylinder zuerst mit einer Mischung von Schwefelsäure und Wasser von allem Schmutz, und bringt sie an eine Dose von Stahl oder Eisen mit Stahl eingelegt, die so genau als möglich in die Höhlung des Cylinders paßt. Diese Dose, mit dem daran befestigten Cylinder, zieht er dann durch die Oeffnung einer jener Eisenplatten (Zieheisen), deren Oeffnung einen etwas kleineren Durchmesser hat, als die äußere Oberfläche des Cylinders. Die Folge davon ist, daß die Poren des Metalles durch den entstandenen Druck von aussen und von innen geschlossen werden, und daß der Cylinder eine durchaus gleichförmige Textur und Dike bekommt. Für das Durchziehen selbst hat er übrigens folgende Maschinen angemessen gefunden: Er befestigt irgend eine starke Eisenplatte an ein festes starkes Gestelle. Diese Platte hat eine Vertiefung an der Seite, die derjenigen entgegengesetzt ist, wo die Kraft angebracht wird, und dann noch eine Oeffnung, die der im Zieheisen entspricht. In jener Vertiefung können nun Zieheisen mit Oeffnungen von allerlei Durchmessern angebracht werden, wenn die Oeffnung der Platte nur nicht kleiner ist, als die im Zieheisen. — Dieses ist ungefähr fünf Zoll dick, und seine Oeffnung läuft gegen die Seite, wo die Kraft angebracht wird, etwas schmaler zu. Auch der Cylinder ist an dem Ende, welches zuerst in das Zieheisen kommt, ein wenig schmaler als am andern. Die Dose, welche länger sein muß als der Cylinder, ist ferner mittelst eines Hakens und einer Kette, die durch die Oeffnung des Zieheisens geführt wird, mit der Kraft verbunden; mittelst einer Höhlung aber an ihrem vordern Ende, in welche eine Erhöhung im Cylinder hineinpaßt, ist sie in dem Cylinder befestigt. Wird nun die Kraft in Wirksamkeit gesetzt, so wird die Dose sammt dem Cylinder durch das Zieheisen gezogen; und diese Operation wird dann durch andere Zieheisen, deren Oeffnungen stufenweise im Durchmesser abnehmen, so oft wieder

## 86 Beschreibung der verschiedenen Maschinen

holt, bis der Cylinder auf eine gewisse Dünne und Dichtigkeit gebracht ist, welches natürlich von der Natur des Metalles, dem Durchmesser des Cylinders und noch mehreren andern Umständen abhängt. Die Cylinder sind gewöhnlich 26 und 36 Zoll lang, bevor sie durch die Eisen gezogen werden, und die Operation wird meistens fortgesetzt, bis sie auf eine Länge von 32 und 42 Zoll ausgedehnt sind. Der Durchmesser der Oeffnung des ersten Zieheisens ist bei  $\frac{1}{4}$  Zoll kleiner als der der äussern Oberfläche des Cylinders; und der Durchmesser der Oeffnung des zweiten ist bei  $\frac{1}{4}$  Zoll kleiner als der der Oeffnung des ersten u. s. f. Die Kraft, die er zu dem obigen Zwecke anwendet, ist die von 100 Pferden (mittelft einer Dampfmaschine), dorthin nämlich berechnet, wo sie auf die Dose wirkt. — Nachdem der Cylinder durch die verschiedenen Zugsisen gegangen ist, so wird er endlich auf dem gewöhnlichen Wege noch gedreht und polirt.

Man kann Walzen an einen eisernen Kern ganz dünn aus Kupfer gießen, und dann ausziehen.

Die massiv gegossenen Walzen bohrt man auch wie die Kanonen, um eiserne Nren oder Zapfen an sie zu befestigen. Doch können diese auch gleich aus dem Metall der Walze mit angegossen werden.

Dauy und Gertmann haben kürzlich ein östreich. Patent für verbesserten Katundruck erhalten. Sie drucken mit zwei Desfeinwalzen, wodurch die Arbeit abgefürzt wird und mehr Farben, Streifen 2c. dargestellt werden können.

Ein Hinderniß der Anwendung der Walzen war bisher die große Kostbarkeit derselben. Wenn der Druck mit erhabenen Zeichnungen gelänge, könnte man sie vielleicht durch leichtflüssiges Metall (aus 1 Zinn, 1 Blei, 2 Wismuth) ersetzen, das man auf die hölzernen Walzen gießen könnte.

Rawle erhielt unterm 15. Nov. 1824 ein franz. Patent, um Cylinder vertieft und erhaben zu stechen \*).

Um erhaben gestochene Cylinder zu machen, nimmt er eine stählerne Spindel, rollt um sie ein Kupferblech, das man anwölbt und dann verzinnt. Nun ersetzt man die Spindel durch eine Achse, auf der 2 oder 3 Rundschilde sind. Den Cylinder setzt man in eine, 6 Linien im Durchmesser größere Form, erhitzt sie, und gießt zwischen die Form und den Cylinder eine Mischung aus gleichen Theilen Zinn und Blei etwas Zink. Nach dem Erkalten wird er abgedreht und mit etwas Harz gerieben. Auf diese Cylinder werden nun die Zeichnungen angelöthet, welche man in Formen gießt, in denen sie erhöht angebracht sind, also umgekehrt als bei den Formen für die Buchdruckerbuchstaben. Die Formen werden auf den Cylinder gestellt, der durch eine darunter gestellte Kolenbüchse erhitzt wird, und man gießt sie in obige Metallmischung.

Ist nun der Cylinder mit solchen Zeichnungen besetzt, so reibt man ihn mit Harz, und löthet mittelst eines Blaserohrs dieselben noch mehr an, worauf man den Cylinder auf der Drehscheibe bearbeitet.

Andere Art. Man macht eine Form aus Kupfer, von der Gestalt eines senkrecht in zwei Theile geschnittenen Rohrs, überzieht sie mit Pfeifenthon, in welchen die kupfernen Figuren gestellt werden, die 2 Linien weit vorstehen müssen; nun setzt man in diese Form den verzinnten Cylinder, erhitzt und gießt das Blei zwischen den Cylinder und die Form. Hierauf wird mit siedendem Wasser die Thonerde weggespült, und die Arbeit auf der Scheibe vollendet. — Will man einen hölzernen Cylinder anstatt eines kupfernen machen, so durchbohrt man das Holz von einem Ende zum andern, um eine eiserne Achse hineinstecken zu können, um welche man mit Leinöl abgeriebenes Bleiweiß gießt, damit die Zwischenräume ausgefüllt

\*) Leuchs Handbuch XI. 409. Brevets XII, 263.

werden; man dreht es ab, tränkt es mit einer Eisenauflösung in Essig, damit das Holz fester wird, sticht erhöht die Zeichnung darauf und setzt die kupfernen Figuren ein, auf dieselbe Art wie man eine Klarinett-Rolle macht.

**Cylinder vertieft zu stechen.** Man macht eine stählerne Spindel, die an einer Seite etwas kegelförmig zulauft, setzt sie in eine um 3 Zoll im Durchmesser größere Form, und gießt das Kupfer oder anderes Metall hinein. Diesen Cylinder läßt man mit seiner Spindel zwischen zwei gefurchten Cylindern durchgehen, wie bei den kupfernen Walzen für Schiffe, bis er die gehörige Länge und Dike erhalten hat, dreht ihn auf der Scheibe, hämmert ihn, und preßt einen Hebel gegen seine Oberfläche, bis er die zum Stechen nöthige Härte hat.

Oder: man nimmt eine Kupferplatte, die man um die stählerne Spindel bringt, um die der Cylinder sich drehen soll. Die zwei Enden der Platte verbindet man noch besser durch ein Eisen, das man von oben nach unten darüber gehen und umdrehen läßt, und löthet sie mit einer Mischung aus 2 Theilen Silber und 1 Theil Kupfer und Borax an. (Descript. d. machin. p. Christian XII. S. 263.)

**Marshall's verbesserte Druckmodeln für gestreifte Katune.** Wenn man Muster zwischen anders gefärbte Streifen druckt, bedient man sich zweier oder mehrerer Platten, von denen eine die Streifen, die andere die Muster oder Figuren enthält. Um die Zwischenräume der Streifen größer und kleiner machen zu können, macht man sie aus getrennten Holzstücken, die in der schicklichen Entfernung durch hölzerne Zweile zusammengehalten werden. Da diese aber, besonders wenn sie sich durchs Trocknen zusammenziehen, nicht mehr festhalten und daher die Streifen oft nicht parallel werden, so setzte Herr Marshall an ihre Stelle zwei eiserne Schrauben, die zu beiden Enden der Druckformen durch dieselben gesteckt werden.

---

Payne's Verbesserung im Drucken; patentirt. 1831 in England. Sie besteht darin, daß er nur einzelne Theile, z. B. den vierten Theil eines Schnupstuchs druckt, und durch Maschinerien die Platte dann so verschiebt, daß sie auch die drei andern Vierteltheile des Tuchs bedruckt. (London Journal, Sept. 1833. Dinglers Journal Bd. 46. S. 367.)

---

Färben mit Pappelrinde (zu Bd. I. S. 469.). Baumwolle und Leinengarn gäht man durch 4 Loth Gallus auf 1 Pfund Garn, nimmt sie dann in einem Bad von Zinnsalz (von 5° am Aräometer) durch, und läßt sie dann  $\frac{1}{4}$  Stunde im Absud von Pappelrinde und jungen Pappelzweigen. Das Gelb ist lebhafter als das des Waus, und eben so haltbar. (Vitalis.)

---

Benutzung gebrauchter Indigoküpen. Herr Capplet in Paris stellt aus der zum Färben gebrauchte Küpe, in der Indigo durch Kali aufgelöst wurde, dieses mit Vortheil durch Seihen durch verschiedene Körper wieder dar. Uneingesundstet verkauft er die Lösung an die Färber, die darin wieder Indigo auflösen. 100 Eimer enthalten 400 K Potasche, die 200 Fr. werth ist, und kosten zu reinigen nur 42½ Fr., daher 156½ Fr. Gewinn bleiben.

---

Indigo aus blauen Tuchlappen. Chevallier hat folgendes Verfahren angegeben, um aus Abfällen von blaugefärbtem Tuche den Indigo herzustellen. Die Lumpen werden in einer Lösung von Nagnatron von 8—10° B. gesotten, bis sie aufgelöst sind, das Ganze mit Wasser verdünnt, auf ein mit Filtrirpapier bedecktes Filter gegossen und der darauf zurückbleibende Indig nach dem Abfließen der Flüssigkeit mit Wasser ausgewaschen. 20 K Natronlauge von 10° lösten 3 K Tuch auf und gaben außer gutem Indig eine Seife, welche in den

Rünsten angewandt werden kann. Chevallier hält das Verfahren bei den jezigen Preisen der blauen Tuchlappen für sehr vortheilhaft.

---

**Färben mit Chlorsilber.** Man löst salpetersaures Silber (Höllenstein) in Wasser, verdünnt die Lösung, tränkt das zu färbende Zeug damit, läßt es trocknen, taucht es dann in eine Lösung von salzsaurem Kalk oder von Chlorkalk und setzt es sogleich dem Lichte aus. Es wird dauerhaft hellbläulich grau (Robiquet).

---

**Vereitung des Saftgrüns** (zu Bd. I. S. 559). Reife Beeren von *Rhamnus catharticus*, deren Saft blau ist, geben ein ins Gelbe fallendes Saftgrün, daher muß man die Beeren vor ihrer völligen Reife sammeln. Das Einkochen kann anfangs über Kohlenfeuer geschehen, zuletzt aber, um das Anbrennen zu verhindern, im Wasserbade. Als Zusatz ist Alaun am besten. Kohlen saure Magnesia oder Kreide macht die Farbe defekt, kohlen saures Kali feucht und schmierig. Zunschagen schreibt folgendes Verfahren als das beste vor: Man kochte die noch nicht völlig reifen Beeren unter Umrühren mit wenig Wasser zu Brei, presse diesen aus, kochte und presse den Rückstand nochmals, seihe beide Flüssigkeiten durch Flanell und dunste sie bei gelinder Wärme zu einem dicken Extract ein. Auf jedes Pfund desselben nehme man eine Unze Alaun, löse diesen in Wasser auf und rühre ihn ein, dampfe neuerdings ab, fülle in Kalbsblasen und lasse in trockener Luft vollends eintrocknen.

---

**Färben mit schwarzen Johannisbeeren**, nach Lampadius. Diese Beeren (von *Ribes nigrum*) enthalten einen rothen Farbstoff, der vornämlich in der Schale ist, und nach Lampadius zum Färben angewandt werden kann. Er löst



sich in Wasser und Weingeist, wird durch Kalken erst violett, dann grün, durch salz. Zinn lila, durch Bleizucker smalteblau, durch arseniksaures Kali kirschroth 2c. Seidenband mit weinsaurem Antimonkali gebeizt und in der Farbbrühe der Johannisbeeren gefärbt, wird violblau, mit essigsaurer Thonerde violett 2c. Lampadius empfiehlt daher die Beeren, oder vielmehr die Häute derselben, zum Färben, und zur Bereitung der Saft- und Lackfarben \*), doch werden sie hier in Hinsicht auf Preis und Farbgehalt kaum Vortheil bringen.

---

Rankegelb mit Eichenrinde (zu Bd. I. S. 247 n. 300 Entdeckungen S. 35). Einfacher als am letztgenannte Orte erhält man Rankegelb, wenn man Baumwollenzug oder Garn mit der Hälfte seines Gewichts Eichenlohe (die in einem Beutel gefüllt ist) kocht, dann ausspült, und die Farbe durch ein schwaches mäßig heißes Seisenbad belebt. Den röthlichen Schein des ächten Ranks erhält man, wenn man dem Lohbade  $\frac{1}{10}$  des Gewichts der Baumwolle Krapp zusetzt.

---

\*) Erdmanns Journal XVIII. 176.

---

## N a c h t r ä g e

zum zweiten Band von Leuchs Farbenkunde.

**B**asischsalzsaures Blei, als Ersatzmittel des Bleiweißes (zu Bd. II. S. 728 u. 33). Nach Trommsdorf \*) hält sich das neutrale salzsaure Blei als Leim- und Delfarbe ziemlich lange, dunkelt aber doch nach und nach. Dagegen kann das basischsalzsaure Blei mit kohlensaurem Bleihydrat vermischt, das Bleiweiß erzeugen. Er stellte mehrere Versuche über die Bereitung des salzsauren Bleies aus Blei und Kochsalz an und fand das Verhältniß von 16 Theilen Bleiglätte, 2 Th. Kochsalz und 68 Th. Wasser am besten. Man rührt diese Mischung zu einem Brei an, den man auf 40° R. erwärmt und unter öfterm Umrühren 48 Stunden stehen läßt. Das frei gewordene Natron entfernt man dann durch Auswaschen. Die zurückbleibende weiße Farbe aber wird durch Schlämmen gereinigt. Sie enthält in 100 Theilen 14'28 Chlorblei, 58'14 basischkohlensaures Bleioxid und 28'57 Bleioxidulhydrat. Letzteres scheint mit der Zeit aus der Luft Kohlensäure anzuziehen. Von dem Bleiweiß unterscheidet sich diese Farbe hauptsächlich dadurch, daß sie spezifisch leichter ist, und daher beim ersten Anstrich nicht so gut deckt. Indessen reicht man mit einem Pfund eben so weit als mit eben soviel Bleiweiß, nur

---

\*) Dessen Bereitung des Bleiweißes S. 29.

muß man drei Anstriche damit machen, während von diesem zwei genügen. Uebrigens kann dieser Fehler durch Zusatz von Schwerspat sehr vermindert werden. Wesentlich ist bei dieser Fabrikation eine kupferfreie Bleiglätte, da sonst die Farbe schmutzweiß wird. Bei Anwendung derselben im Großen hätte man, nach Trommsdorf, etwa also zu verfahren:

„16 Centner fein gemalene kupferfreie Bleiglätte werden in sechszehn geräumige viereckige, aus starken Brettern zusammenge setzte Kästen vertheilt. Die Kästen müssen mehr flach als hoch, und so zusammenge setzt sein; daß kein eiserner Nagel durchgeht. Statt derselben könnte man auch flache runde Tröge nehmen, die durch eiserne Reife zusammengehalten würden. Nachdem in jedes Gefäß ein Centner Glätte gebracht, wird so viel von einer Kochsalzauflösung (auf jedes Gefäß  $\frac{1}{2}$  Centner Kochsalz und  $4\frac{1}{2}$  Centner Wasser) zuge setzt, daß durch fleißiges Umrühren mit hölzernen Krüken ein gleichmäßi g dünner Brei entsteht. Man muß mit dem Umkrüken der Masse wenigstens eine Viertel- oder halbe Stunde lang fortfahren. So wie die Masse anfängt weißlich und dicklich zu werden, muß man nun in kleinen Antheilen die übrige Salzauflösung hinzusetzen und und ununterbrochen rühren, so lange das Ganze noch aufschwillt, auch, wenn es zu stark werden sollte, noch etwas Wasser zuzusetzen. Nachdem man es noch eine Stunde hat stehen lassen, setzt man noch so viel reines Wasser dazu, daß ein dünner Brei entsteht, krüht alles wol um, und läßt es, nachdem das Gefäß bedelt worden, 24 Stunden lang stehen. Man rührt dann das Ganze nochmals um, und läßt es noch 12 Stunden lang stehen.“

Hat man nun auf diese Art alle Gefäße beschitt und auf die vorgeschriebene Art behandelt, so fängt man das Auslaugen an.

Zu dem Ende gießt man in jedes Gefäß so viel Wasser, als es noch aufnehmen kann, rührt es tüchtig durch, läßt dann Alles ruhig absetzen, und zieht die helle Flüssigkeit ab, welches

wol am besten auf die Art geschehen könnte, daß man in die Seitenwände des Gefäßes Löcher in verschiedener Höhe bohren läßt, die man durch hölzerne Spunde verschließt. Am leichtesten dürfte sich aber wol das Auslaugen in einem großen hölzernen Bottig verrichten lassen, in welchen sämtliche Gefäße auf einmal entleert würden, und worin man das gesammte Produkt zugleich auswaschen könnte, damit die einzelnen Gefäße sogleich wieder zu frischen Ansätzen zu gebrauchen wären. Ich halte es für überflüssig, weiter ins Detail einzugehen, da es leicht fällt, mehrere mechanische Einrichtungen zu treffen, welche das Geschäft erleichtern, und endlich die gewonnene ausgelaugte Masse auf die Art behandelt werden muß, wie jedes feuchte Bleiweiß, mit dem Unterschied, daß sie nicht auf eine Mühle gegeben werden darf, weil sie schon feucht genug ist. Das Auslaugen muß aber so lange fortgesetzt werden, bis das ablaufende Wasser nicht mehr kalisch reagirt.

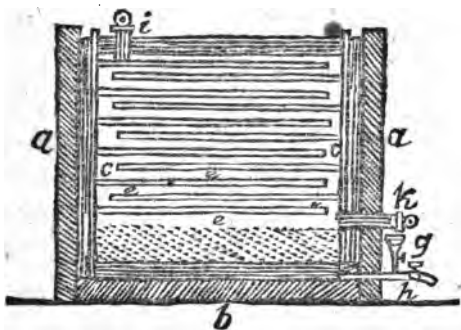
Es fragt sich nun, was soll man mit dem Auslaugwasser anfangen?

Die ersten Portionen desselben werden zwar eine bedeutende Menge äzendes Natron, unzersetztes Kochsalz und Chlorblei enthalten, aber dennoch dürfte es wol kaum der Mühe lohnen, diese durch Verdunsten daraus zu gewinnen; es sei denn, daß die Fabrikation an einem Orte vorgenommen würde, wo das Feuermaterial sehr wolfeil wäre.

Wäre mit der Bleiweißfabrikation eine Farbenfabrik verbunden, so könnte man von dem ersten Auslaugwasser manchen nützlichen Anwendung machen zur Niederschlagung metallischer Salze. So wird man z. B. eine schöne grünblaue Farbe erhalten, wenn man das alkalische Auslaugwasser mit einer schwefelsauren Kupferauflösung versetzt u. s. w.

---

Ham's Verfahren, Bleiweiß zu bereiten (patent. 1826 in England \*). Es bietet im Wesentlichen nichts Neues dar und das Ganze beruht auf Verkalkung des Bleies durch Essigdämpfe, die durch die Wärme des Wasserdampfes gebildet werden (Bd. II. S. 20). Zu diesem Zwecke dienen backsteinerne Kästen a a mit einem Boden b aus Backsteinen, die in Wassermörtel gelegt sind. c c die Seifenplatten, zwischen welche und die Wände eine Quantität ausgediente Loh oder eine andere passende vegetabilische Substanz eingeschichtet wird. Dasselbe Material wird auch (wahrscheinlich auf einen falschen Boden oder Krost, wiewol in der Specification des Patents nichts davon steht) auf den Boden des Gefäßes gebracht.



Diese Loh ist bedeutend hoch aufgeschichtet und über dieselbe werden eine Reihe Streifen von Rollenblei e e e e gebracht, die durch Klötzchen aus einander gehalten werden, und welche, damit die Dämpfe durchstreichen können, an dem einen Ende einen Raum offen lassen. Ueber die obere Platte werden Bretter gelegt, und diese mit Loh beworfen, damit der Dampf nicht entweichen kann.

Im untern Theile des Kastens ist ein Dampfrohr in schlangenförmigen Windungen umhergeleitet, welches von einem

\* ) London Journal, Oct. 1827.

Kessel aus mit Dampf versorgt wird, und an dessen anderm Ende das sich niederschlagende Wasser abgeleitet werden kann. g ist ein Trichter und eine Röhre, mittelst deren man Weinessig oder Essigsäure in den untern Theil des Gefäßes einleiten, und h ein Hahn, mittelst dessen man jene Flüssigkeit nach Vollendung des Processes abziehen kann.

Nachdem nun der untere Theil des Gefäßes mit Essigsäure gefüllt ist, wird diese durch den in der Röhre circulirenden Dampf erhitzt und verflüchtigt. Die sich bildenden Dämpfe steigen durch die Röhre empor, und zerfressen das Rollenblei.

Von der sauern Flüssigkeit muß gerade soviel eingetragen werden, als zur Corrosion der Oberflächen sämtlicher Bleitafeln gehört, und dis läßt sich mittelst der kleinen oben angebrachten Röhre i erkennen; k ist eine Röhre, durch welche zur Beobachtung der Temperatur gelegentlich ein Thermometer eingeführt wird; denn die Hitze der Dämpfe darf 170° Fahrenheit nicht übersteigen, und wenn diese Röhre mit ihrem Stöpsel versehen worden, muß eine kleine halbzöllige Oeffnung als Luftloch vorhanden sein. Die um den Kasten aufgeschichtete Röhre dient vorzüglich, um das Entweichen der Wärme zu verhindern.

Bereitung des Bleiweißes aus Blei und Essig mittelst Ofenwärme (zu Bd. II. S. 23). Bei Anwendung der Ofenwärme statt der des Mistes, hat man häufig, außer dem Verlust eines Theils des Essigs, die unangenehme Erfahrung gemacht, daß sich viel essigsaures Blei bildete. Einestheils scheint auch der Pferdemist schon dadurch besser zu wirken, weil er zugleich viel Kolenensäure entwickelt. Selchow beobachtete, daß Blei, das er oberhalb des großen Gärungsbottichs einer Branntweinbrennerei aufhängte, in 24 Stunden mit Bleiweiß überzogen war, dessen Entstehung die Kolen- und Essigsäure haltenden Dämpfe bewirkt hatten. Trommsdorf schlägt daher vor, die aus gährender Maische sich entwickelnden Däm-

Dämpfe in durch Bleiplatten gefüllte Kammern zu leiten, die außerdem durch einen Ofen geheizt würden, und auf deren Boden man einige flache Gefäße mit Essig zu stellen hätte.

---

Emperger's Art, Bleiweiß zu bereiten (Nachtrag zu S. 27, Bd. II) Die Gebrüder von Emperger erhielten am 25. Febr. 1819 ein österr. Patent für ein Verfahren, Bleiweiß zu erzeugen. Es weicht von dem Bd. II. S. 27 angegebenen dadurch ab, daß zur Fällung statt Potasche kohlensaures Ammoniak angewandt wird. Bleiglätte wird in gereinigtem Holzessig gelöst, und die Lösung durch kohlensaures Ammoniak gefällt. Man erhält kohlensaures Blei als Niederschlag und essigsaures Ammoniak in der Auflösung. Diese erhitzt man in einem verschlossenen bleiernen Kessel mit Bleiglätte nahe zum Siedpunkt. Das Ammoniak verflüchtigt sich, während die Essigsäure die Bleiglätte löst. Man leitet zu den Ammoniakdämpfen, die durch das Verbrennen der Kohlen im Heerde des bleiernen Kessels erzeugte Kohlensäure, welche sich mit dem Ammoniak zu kohlensaurem Ammoniak verbindet. Die Einrichtung ist hiebei so getroffen, daß die Abkühlung gleich oberhalb dem Kessel erfolgt, und das kohlensaure Ammoniak wieder in den Kessel fällt, und dort neuerdings Bleiweiß abscheidet. Dieses trennt man dann von der Flüssigkeit, und kocht diese neuerdings mit Bleiglätte. So wird fortgefahren, bis die essigsaure Ammoniaklösung ganz erschöpft ist.

---

Funke über Bleiweißbereitung \*). Bei der Anlage einer Bleiweißfabrik habe ich alle bekannten Methoden, ein sehr weißes Salz zu erhalten, versucht, und das kohlensaure Bleiorid wol so weiß erhalten, als wie das holländische oder österreichische, aber nie die Schwere desselben, und zwar weil

---

\*) Brandes Archiv VIII. 209.

kein bekanntes kohlensaures Alkali bei Bindung mit der an Bleioxid gebundenen Säure, so viel Kohlenstoffsäure enthält, als das Bleioxid aufnehmen kann, und wenn man auch zum Bleisalze noch freie Säure zusetzt, ehe man das kohlensaure Alkali anwendet, so geht hier im verdünnten Zustande die Kohlensäure meistens als Gas weg. Dieses ist auch der Fall bei Zersetzung des neutralen essigsauren Bleioxides, wo man eine so große Menge Kohlensäure zur Zersetzung bedarf. Leichter nehmen concentrirte Auflösungen oder feuchtpulverichte Salze, Erden und Metalloxide die Kohlenstoffsäure auf, und selbst Zersetzungen von Salzen in Breiform erfolgen daher leichter.

Auch mit den Bleisalzen ist es der nämliche Fall. Z. B. essigsaures und salzsaures Bleioxid wurde durch Kreide und Wasser in Breiform gleich verdichtet und völlig zerlegt; eben so schwefelsaures Blei durch kohlensaures Kali und Natron.

Man wird daher das Bleiweiß als Farbe hinsichtlich seiner Schwere und Weiße auf keinem andern Wege als dem bekannten leicht herstellen können, zudem da in dem durch Alkalien niedergeschlagenen immer ein basisches Salz vorhanden sein wird, und nie es so gut deckt und so die Weiße behält, als das andere.

Bleiweiß aus schwefelsaurem Blei (zu Bd. II. S. 28). Die Katunfabriken liefern viel schwefelsaures Blei als Abfall, aus dem man auf folgende Art Bleiweiß bereiten kann, das indessen nur gering ist, da die Zersetzung nie ganz vollständig erfolgt. 4 bis 5 Zentner schwefelsaures Blei werset man mit Wasser zu einem Brei abgerührt, dieser durch ein Sieb getrieben, dann 8—12 Tage täglich einmal mit Wasser abgerührt, jeden Morgen das Wasser abgelassen und durch frisches ersetzt. Ist dies geschehen, so rührt man  $2\frac{1}{2}$  R Vitriolöl ein, gießt Wasser auf, und wiederholt das Auswaschen wie oben noch 10 bis 12mal. Dann rührt man dem Brei etwas über 2 Jtr. Dirschborngest (der, um die Deltheile zu entfer-



nen, durch Sägspäne geseiht ist) zu, oder eine Lösung von kohlensaurem Ammoniak, und rührt anhaltend um. — Achille Venot schreibt folgendes Verfahren vor, um aus schwefelsaurem Blei, wie es in den Katundruckereien häufig erhalten wird, kohlensaures Blei (Bleiweiß) darzustellen. Man kocht 150 Kilogramme desselben in einen Kessel mit einer Sodalösung, die 54 Kil. reines kohlensaures Natron enthält, oder mit Potaschenlösung, welche 70 Kil. kohlens. Kali enthält, so lange bis die Flüssigkeit mit Säuren nicht mehr aufbraust. Es entstehen hieraus 134 kohlensaures Blei und in der Auflösung sind 72 Kil. schwefelsaures Natron oder 83 Kil. schwefelsaures Kali enthalten. Löst man das kohlens. Blei in Essigsäure oder Salpetersäure, so kann man daraus Bleizucker oder salpetersaures Blei gewinnen.

Peter H. Geslin in Paris wendet schwefelsaures Blei statt des Bleiweißes zum Anstreichen an, indem er es in siedendem und kaltem Wasser öfters auswäscht, troknet, dann auf 50 Kil. ein Kilogramm Bleiglätte oder eben so viel schwefelsaures Zink mit Del gerieben, zusetzt und reibt. Die Farbe kommt dem Bleiweiß gleich.

---

Bleiweiß aus basischessigsaurem Blei und Kohlensäure (zu Bd. II. S. 29). Trommsdorf empfiehlt zur Bereitung des basisch essigf. Bleies Massicot statt des Mennigs anzuwenden.

---

Bleiweiß mit Schwerspath. In Deutschland wird die schon länger gemacht (Bd. II. S. 41) und die kohlensaure Schwererde habe ich Bd. I. S. 167 namentlich empfohlen. In England ließ sich Duesbury 1826 ein Patent für eine weiße Farbe aus Schwerspath geben. Er wäscht, stößt und malt denselben, und sucht die Eisenthelle, die er enthält, durch Erhitzen mit Schwefelsäure und Wasser in einem bleiernen Kessel

(unter Umrühren) und nachheriges Ausfüßen zu entfernen \*). Jedoch eignet sich diese Farbe mehr für Wasser, als für Oelfarben.

Reines Zinkweiß zu erhalten (zu Bd. II. S. 67). Blendendweißes erhält man nach Herrmann in Schönebeck auf nachstehende Art. Man löst Zink oder Zinkoxid in Schwefelsäure auf, setzt diese in Ueberschuß \*\*) zu, seigt und läßt so lange einen Strom vor Schwefelwasserstoffgas durchgehen, als noch ein gelber Niederschlag entsteht. Dieser enthält Blei, Cadmium und Kupfer. Man seigt die Flüssigkeit, setzt ihr so lange basischen Ehlorkalk zu, bis alles Eisen und Mangan geschieden ist, seigt von neuem und dünstet sie in Porzellangefäßen ein, wobei sich Gips abscheidet, und die zuletzt bleibende Mutterlange als Kobalt- und nickelhaltig weggegossen wird. Man hat einen reinen schwefelsauren Zink, den man in so wenig Wasser als möglich löst, um den Gips durch Seihen zu trennen, dann verdünnt, und mit kohlensaurer Natronauflösung (in Ueberschuß) fällt. Der Ueberschuß ist nöthig, damit das zugleich gefällte basische schwefelsaure Zink zersezt wird. Der Niederschlag wird abgewaschen, getrocknet und geglüht. Beim Glühen wird er wie Gold, aber beim Erkalten wieder blendend weiß.

Lesclure's und Brechot's Art, Bleiweiß aus essigf. Blei durch Kohlensäure zu fällen. Die vollständige Patentbeschreibung (S. 29, Bd. II.) dieses Verfahrens für das Lesclure und Brechot am 26. Aug. 1808 ein franz. Patent erhielten \*\*\*) ist folgende. Man löst Bleioxid (Blei-

\*) London Journal 1827. Jan.

\*\*) Außerdem würde später auch das Zinkoxid gefällt werden.

\*\*\*) Brevets X, p. 369.

glätte) in destillirtem Essig oder Holzessig auf, läßt die Auflösung durch Stehen sich klären, und präzipitirt sie mittelst kohlensauren Gases, welches aus Kreide durch Schwefelsäure, aus Braunstein und Koble, oder durch Verbrennung von Koble in einem Ofen dargestellt wird.

Der Apparat zur Bereitung der Kohlensäure aus Kreide ist ein großer bleierner Kasten, welcher in Wasser zerrührte Kreide enthält. Von dem obern Boden dieses Kastens geht ein sechs Fuß hohes, unten heberförmig gebogenes, oben mit einem Hahne versehenes, und mit einem Gefäße voll verdünnter Schwefelsäure kommunizirendes Rohr aus (welches gleiche Form und gleichen Zweck zu haben scheint mit dem Welter'schen Trichter der chemischen Laboratorien). Eine andere, gleichfalls vom obern Boden auslaufende Röhre führt das kohlensaure Gas in einen großen Woulfe'schen Apparat.

Wenn man Braunstein und Koble anwendet, so macht man ein inniges Gemenge beider im pulverigen Zustande, unter Zusatz von etwas in Wasser zerrührter Kreide. Man nimmt 24 Theile Braunstein, 7 Th. Koble, 4 Th. Kreide und so viel Wasser, als zur Hervorbringung der nöthigen Konsistenz gebraucht wird. Das Gemenge läßt man trocknen, bringt es in einen Cylinder von Gußeisen, und setzt es darin der Rothglühhitze aus. Bei dieser Temperatur entbindet sich das kohlensaure Gas in Menge, und begibt sich in den angefügten Woulfe'schen Apparat.

Um durch Verbrennung der Koble in atmosphärischer Luft die ungeheure Menge Kohlensäure sich zu verschaffen, welche jeden Tag verwendet wird, bedarf man eines Ofens von der Gestalt eines umgestürzten Kegels, der oben luftdicht verschlossen ist, unten aber in einen horizontalen Cylinder ausgeht. Die Koble wird vorläufig im Verschlössenen geglüht, um sowohl die Verkolung derselben ganz vollkommen zu machen, als auch die in ihr enthaltene Feuchtigkeit zu entfernen. Durch einen Schmiedeblassbalg oder ein anderes Gebläse beschleunigt man

die Verbrennung der Krole; und um dem Strome der zugeführten Luft Gleichförmigkeit zu geben, läßt man dieselbe vor ihrem Eintritte in den Ofen in einem Behältnisse (einem Condensator oder einer Windkammer) sich sammeln. Das aus dem Ofen entweichende kohlensaure Gas geht durch ein von einem Wassergefäße umgebenes Schlangenrohr, um sich abzukühlen, und hierauf in den Woulfe'schen Apparat, wo es durch die Auflösung des essigsauren Bleies zu streichen gezwungen ist. Die Flüssigkeit wird von dem niedergefallenen Bleiweiß nach Beendigung der Operation abgesehen, und, indem man wieder Bleiglätte darin auflöst, neuerdings zur Verwendung brauchbar gemacht. Das Bleiweiß wäscht man mit vielem Wasser aus; dann bringt man es in Formen, und läßt es trocknen.

---

Bleiweiß mit aus Quellen sich entwickelnden kohlensauren Gas. Ein Fabrikant suchte Bleiweiß mit dem Gase, das sich aus kohlensäurehaltigen Quellen entwickelt, zu bereiten, erhielt es aber nie vollkommen weiß. Kastner fand die Ursache in dem Schwefelwasserstoff, das dem Gase beigemischt war, und auf seinen Rath ließ man es daher vorher durch eine heiße verdünnte saure Bleizuckerlösung streichen, worauf es sehr weißes Bleiweiß gab. Der Schwefelwasserstoff setzte sich hierbei in der Bleizuckerlösung ab, die er bräunte (Kastner's Archiv VI. 364).

---

Weinmann's Art, Bleiweiß zu machen, priv. 1826 in Bayern. Er kocht 1 Theil Bleizucker mit  $1\frac{1}{2}$  Th. reiner Bleiglätte und 15 Th. Wasser  $\frac{1}{2}$  Stunde, läßt abkühlen, seihen, und in die Lösung kohlensäure strömen, die das Bleiweiß niederschlägt. Man seihet dieses mehrmals mit Wasser aus, und bringt es dann in die Formen. Die abgesehene Flüssigkeit, so wie das erste Ausföhwasser dient stets zur neuen Bereitung von basisch essigsaurem Blei, nur setzt man von Zeit

zu Zeit etwas Bleizucker oder destillirten Essig zu. Die Kohlensäure erzeugt er aus Kolen, die in einem eisernen Cylindrer brennen, in den man mittelst eines Blasbalgs Luft einbläst. Die sich bildende kohlensaure Luft wird dann in ein Faß mit Wasser geleitet, wo sie ihren Ruß etc. absetzt, und von diesem nach dem Gefäß, wo die Fällung bewirkt wird. Abgebildet ist diese einfache Vorrichtung im Kunst- und Gewerblatt 1832. S. 40.

#### Bereitung des Mineralgelbs (zu Bd. II. S. 79).

Der beste Ofen zum Mineralgelb ist mit dem englischen Lauffeuer, welches durch einen starken Luftzug durch Oeffnung circa 2" Quadr. im Schmelzschacht getrieben wird. Man bedient sich dabei harten Holzes. Die Feueröffnungen kommen 3" von einander zu stehen. Auf den Herd werden die Schmelztiegel gestellt.

Am Obertheil des Schmelzschachtes werden eiserne Stangen angebracht, worauf leere Schmelztiegel zu stehen kommen, damit man diese gleich erwärmt hat. Jeder Schmelztiegel muß vor dem Gebrauch einmal in Wasser gestossen werden. Schmelztiegel werden zu diesem Behuf durch jeden Löffler gemacht. Die Masse besteht aus 2 Theilen reinem (eisenfreien), und wo möglich quarzfremem, gebranntem und fein geschlemmten Thon und einem Theil frischem Thon mit etwas Sand. Die gewöhnliche Mischung ist 100 ℔ englische Mennig, 14 ℔ Sal-mial, 3 ℔ Antimon. diaphor. ablutum (weißes Spießglang; oxid); eine bessere nach Herrn Müller: 100 ℔ englische Glätte, 6½ ℔ Sal-mial und 10 Loth Borax. Diese Mischung wird in kleinen Tiegeln geschmolzen und gleich ausgegossen.

#### Bereitung des Neapelgelbs (zu Bd. II. S. 80).

Passeri schrieb in seinem 1758 erschienenen Werke: *Nuovo raccolta d'opusculi scientifici* VI. p. 103. vor: 1 ℔ falzinirtes Spießglang, 1 ℔ 8 Unzen falzinirtes Blei, 1 ℔ See-

salz, 1 Unze Alume di feccia (was die Einen mit Alaun, die Andern mit Weinstein übersetzen) zu nehmen. Fougerour gab in den Memoires de l'Academie 1766 eine andere Vorschrift (die 9te auf S. 82 angegebene), bei der er Alaun zuzusetzen rath, dessen Nutzen aber hiebei nicht einzusehen ist, denn wahrscheinlich verstand Passeri unter feccia bloß Weinstein oder vielmehr Weinhefenasche, das heißt, Kali, denn da er die Metalle im Zustand von Orid anzuwenden empfiehlt, so kann die Weinstensäure eher schädlich als nützlich werden, indem sie einen Theil der Oride reducirt. Vielleicht ist aber auch die Anwendung von oxidirtem Metall nicht nöthig, da der Zusatz von Salmiak und Rochsalz vermuthen läßt, daß das Neapelgelb zum Theil aus Chlorblei besteht, vorausgesetzt, daß die Vorschriften, nach welchen Neapelgelb ohne Rochsalz oder Salmiak gemacht werden kann, kein ächtes Neapelgelb liefern. Das Schmelzen der Mischung zu Neapelgelb geschieht in Tiegeln. Man läßt sie ungefähr 5 Minuten in Fluß und gießt das Gerschmolzene dann in andere Gefäße. Zum Umrühren dienen thönerne Pfeifenstiele oder Stäbe von hartgebranntem Thon, Eisen, so wie Kohlenstaub, darf nicht mit der Mischung in Berührung kommen.

---

**Wolfeile Bereitung des Chromgelbs.** Chromgelb wird nach Liebig am wolfeilsten bereitet, wenn man schwefelsaures Blei in noch feuchtem Zustande, wie es als Nebenprodukt in den Färbereien erhalten wird, kalt mit einer Auflösung von chromsauren Kali übergießt. Es erfolgt hier vollständige Doppelzersezung, und das Chromgelb fällt mit einem äußerst schönen Farbenton nieder.

---

**Verfälschtes Chromgelb, oder poudre de Cologne** (Bd. II. S. 83). Unter letzterem Namen wird seit Kurzem in Paris eine Farbe verkauft, welche nach der Zer-

legung aus 1'95 schwefelsauren Blei, 6 Gips und 2'5 chromsaurem Kali besteht. Man erhält sie, indem man fein gestoßenen Gips in eine Lösung vom chroms. Kali einrührt und dann mit neutralem essigsaurem Blei fällt.

---

**Chromroth.** Nach Liebig und Wöhler könnte man, wenn das Chrom wolfeiler wird, mit basisch chromsaurem Blei den Zinnober ersetzen. Dieses Salz ist auf nassem Wege erhalten, niemals rein zinnoberroth, sondern nur in einer tiefen Nuance von Orange. Von der schönsten, reinsten, prächtigsten Zinnoberfarbe erhält man es durch Schmelzen des neutralen chromsauren Bleioxids mit Salpeter. — Man bringt Salpeter bei ganz schwacher Glühitze zum Schmelzen, und trägt nach und nach in kleinen Antheilen reines Chromgelb hinein. Jedesmal entsteht starkes Aufkochen von entwikelten Gasen, und die Masse wird schwarz, weil das Chromroth, wie man das basische Bleisalz in der technischen Sprache nennen könnte, schwarz erscheint, so lange es heiß ist. Man fährt mit dem Zuschütten von Chromgelb so lange fort, bis nur noch wenig Salpeter unzerstört übrig ist, indem man stets beachtet, den Tiegel nur gelinde glühend zu erhalten, weil bei zu starker Hitze die Farbe weniger schön ins Bräunliche ziehend, ausfällt. Dann läßt man den Tiegel einige Minuten lang ruhig stehen, damit sich das schwere Chromroth zu Boden setze, und gießt die noch flüssige, aus chromsaurem Kali und Salpeter bestehende Salzmasse davon ab, die man nachher wieder zur Bereitung von Chromgelb benutzen kann. Die Masse im Tiegel wird mit Wasser ausgezogen, und das sich abscheidende Chromroth nach gutem Auswaschen getrocknet. Bei dieser Behandlung mit Wasser ist es für die Schönheit der Farbe wesentlich, daß man die Salzlösung nicht lange über dem rothen Pulver stehen läßt, weil dadurch die Farbe an Höhe verliert und mehr orangeroth wird; das Pulver aber setzt sich wegen seiner Schwere und seines kri-

stallinischen Zustandes jedesmal so schnell ab, daß diese Vorsicht durch rasch wiederholtes Aufgießen von frischem Wasser sehr leicht zu befolgen ist.

**Chromgelb mit Zink.** Lampadius empfiehlt chromsaures Zinkoxid, erhalten durch Reiben von Zinkblumen mit einer siedendheißen Lösung von chromsaurem Kali, und Ausfüßen der Farbe. Dieses Zinkchromgelb ist sehr schön, aber etwas blaß, kommt aber wolfeiler als das mit Bleisalzen bereitete gewöhnliche Chromgelb. Die zurüßbleibende Lösung ist neutrales chromsaures Kali, das man zur Fällung von Bleichromfarben gebrauchen kann.

**Morgenrothe Farbe aus Schwefel und Arsenik** (zu Bd. II. S. 84). Die nachfolgende Farbe bereitet Hollunder \*). Er setzte zu flüssiger Schwefelleber (aus 4 Th. Potasche und 2 Th. Schwefelblumen, in 16 Th. heißem Wasser aufgelöst und geseiht), nach und nach weißen Arsenik, indem er sie im Sandbad warm erhielt. Nach dem ersten Zusatz von  $\frac{1}{2}$  Loth ward sie braun, und ließ ein gelbes Pulver fallen; nach dem folgenden Zusatz von  $\frac{1}{2}$  Loth wurde sie heller, und setzte neuerdings ein gelbes Pulver ab; eben so als man noch zu zweimalen jedesmal  $\frac{1}{2}$  Loth Arsenik zusetzte. Der Bodensatz wurde dann mit heißem Wasser ausgefüßt, und war getrocknet braungelb. Die Flüssigkeit dagegen gelb. Sie setzte über Nacht einen Bodensatz ab, der ausgezeichnet schön glänzend morgenroth war, und in dieser Hinsicht die schönsten Sorten Rauschgelb und Zinnober übertraf.

**Waugelb für Papiertapeten** (Bd. II. S. 93), nach Colard und Ferfer. Man erhitzt 4 Th. geschlämmte gewaschene

\*) Dessen Beiträge zur Farben-Chemie S. 32.



Kreide in einem kupfernen Kessel mit 4  $\mathcal{H}$  Wasser bis zum Sieden, rührt nach und nach 6 Loth gestoßenen Alaun ein. So wie das Aufbrausen aufgehört hat, ist die Basis der Farbe fertig. Indessen hat man in einem kupfernen Kessel Waubündel mit Wasser abgelocht (15 Minuten) und die Flüssigkeit geseiht. Man nimmt so viel Wasser, daß es die nach oben gelehrten Wurzeln der Waubindel bedeckt. Die Menge des Waus, die man nöthig hat, ist nach dem Farbreichthum desselben verschieden. Uebrigens läßt sich der Absud ohne Schaden mehrere Wochen aufbewahren. Nun erhitzt man die Basis aufs Neue und trägt so viel geseihten Wauabsud hinein, bis die Farbe die gehörige Schattirung erhalten hat. Dann breitet man sie auf Stäken Kreide aus, wo sie bald troknet. Der Wau kann noch einmal ausgelocht werden. Sorgfältig muß man sich hüten, Eisen mit den Wauabsud in Berührung zu bringen, da die geringste Menge desselben die Farbe verschlechtert.

Gelbe Farbe aus Schwefelantimon. Nach Lampadius erhält man eine schöne Orangefarbe aus Schwefelantimon, durch  $1\frac{1}{2}$ —3ständiges starkes Rothglühen von 2  $\mathcal{H}$  Schwerspat, 1  $\mathcal{H}$  Schwefelantimon und 1  $\mathcal{H}$  trokne Holzstolen in einem bedekten Tiegel, den man vor dem völligen Erkalten nicht öffnen darf, damit das Gemenge sich nicht entzündet. Die erhaltene Masse wird gerieben, mit ganz siedendem Wasser aufgeweicht, und dieses vom Saß abfiltrirt und so lange mit dünner Schwefelsäure versetzt, als noch ein orangefarbener Niederschlag von goldfarbenen Antimonschwefel und schwefelsaurem Barit — gebildet, entsteht. Die Rückstände werden bei fernern Arbeiten als Zusatz gebraucht. Man erhält 1  $\mathcal{H}$   $\frac{1}{2}$  Loth Farbe, die sehr gut deckt, und als Wasserfarbe und Lackfarbe dienen kann, so wie wahrscheinlich auch als Oelfarbe, nur darf man sie nicht mit Bleiweiß heller machen, sondern mit Zinkweiß oder Schwerspatweiß.

Chinesischen Zinnober zu bereiten \*) (Bd. II. S. 129). Nach Wehrle erhält man einen dem chinesischen ganz gleichen Zinnober, wenn geschlämmter guter Zinnober mit einem Prozent Schwefelantimon gemischt und sublimirt, darauf erst mit Schwefelkalium und dann mit Salzsäure dirigirt, endlich mit  $\frac{1}{2}$  Pzt. Gallerte in Wasser gelöst, angerührt und getrocknet wird. Nach ihm soll ein sehr geringer Gehalt an Schwefelantimon dem chinesischen Zinnober seine schöne Karminfarbe ertheilen.

---

Bereitung des Goldpurpurs (zu Bd. I. S. 144). Marcadieu hat gefunden, daß, wenn man Silber, das etwas Gold enthält, mit Salpetersäure behandelt, ein Rückstand bleibt, der beinahe purpurfarbig ist. Wurde aber das Silber vorher auf der Kupelle mit Blei behandelt, so erhält man nur Goldpulver zum Rückstande. Im ersten Fall fand er, daß der purpurfarbige Rückstand eine Verbindung von Zinnoxid und Gold sei. Daher gibt Gold und Zinn, in geringer Menge mit Silber zusammengeschmolzen, eine Metallmischung, die bei Behandlung mit Salpetersäure Goldpurpur im Rückstand läßt. Bringt man Zinn zugleich mit goldhaltigem Silber in Salpetersäure, so erhält man dasselbe Ergebnis; aber nicht, wenn man statt Zinn Zinnoxid nimmt. Aus diesen Versuchen schließt M., daß sich das Gold im Goldpurpur im metallischen Zustand befinde. (Annales de Chemie, Febr. 1827.)

---

Colin und Robiquets Art, Krapplack zu machen (Bd. II. S. 177). Bei dieser Art wird der Farbstoff statt nach dem alten Verfahren in mehreren Monaten, schon in 3 Stunden ausgezogen und der Lak kommt daher zehnmal wolfeiler. Der gemalene Krapp wird mit 3–4 Theilen Was-

---

\*) Man sehe auch 300 Entdeckungen S. 62.

fer vermischt, nach 10 Minuten ausgepreßt, und dieses Waschen dreimal wiederholt. Dann erwärmt man den Rückstand mit 5—6 Theilen Wasser und einem halben Theil Alaun im Wasserbade, seigt, schlägt mit halbkolensaurem Natron (Soda) nieder, und wäscht den Niederschlag. Die Auskochen mit Wasser wird so oft wiederholt, als sich noch Farbstoff auflöst. Auf diese Weise erhält man in drei Stunden den Farbstoff, wozu man in gleicher Vollkommenheit nach dem gegenwärtigen Verfahren mehrere Monate gebraucht haben würde.

Robiquet sagt über dieses Verfahren im Diction. technol. XII. 141 Folgendes:

Der reine Farbstoff des Krapps wird von starker (englischer) Schwefelsäure, wenigstens bis zu einer gewissen Temperatur, nicht verändert (S. 22 dieses Werkes), und da diese Säure die meisten andern organischen Stoffe zerstört, gibt sie ein Mittel ab, ihn rein zu erhalten. Man behandelt den gepulverten Krapp mit gewöhnlicher Schwefelsäure, läßt die Mischung etwas stehen, und wäscht hierauf die Säure mit Wasser aus. Der kolschwarz aussehende Rückstand enthält den Farbstoff, den man leicht mit Alaun ausziehen kann.

Dieses letzte Verfahren erfordert viele Sorgfalt und es lassen sich keine genauen Regeln vorschreiben, da die Beschaffenheit des Krapps, und die Zeit, welche man zur Anstellung der Mischung gebraucht hat, einen Unterschied macht. Der Erfolg der Arbeit hängt ganz von der Wirkung der Säure auf den Krapp ab. Die Einwirkung ist aber um so größer, je mehr Wärme sich beim Zugießen der Schwefelsäure entwickelt. Bei einer Masse von 2 bis 3  $\mathcal{R}$  Krapp wendet man  $\frac{1}{2}$  Theile starker Schwefelsäure an, die man genau mit dem Krapp mischt. Erhitzt sich die Masse zu sehr, so wird sie sogleich in ein kaltes irdenes Gefäß umgeleert und an den Rändern desselben ausgebreitet. Man erkennt, daß die Arbeit gut gelungen ist, wenn das erste Waschwasser fast ungefärbt, oder nur schwach strohgelb abläuft. Der gewaschene und trockene Rückstand hat eine

ziemlich schwarze Farbe und wiegt etwas weniger, als die Hälfte des angewandten Krapps. Hat die Säure nicht vollständig auf den Krapp gewirkt, so hat das Wasser eine dunkle Bister-Farbe, seigt langsam durch und der Kiststand ist röthlich-braun.

Es ist besser, wenn zu viel Krapp, als wenn zu wenig verkolt wird, weil im letztern Fall die Masse viel ölige Theile zurückhält, welche dem Lak eine fahle Farbe ertheilen, und die man durch Waschen nur schwer entfernen kann. Wirkt die Säure etwas zu stark ein, so ist kein anderer Nachtheil davon zu fürchten, als der Verlust eines Theils Farbstoff, man erhält daher durch Alaun eine weniger reiche, aber reinere Farbe. Auch der Herr Mérimé hat sich überzeugt, daß der so erhaltene Lak eine weit reinere rosenrothe Farbe hat.

Robiquet fand nachstehende Verhältnisse am besten:

1 Kilogramm mit Schwefelsäure verkolten Krapp, 3 Kil. reinen Alaun (und nur 2 Kil., wenn der Krapp zu sehr verbrannt ist) 25 Kil. Wasser. Man läßt alles eine halbe Stunde lang gut kochen, seigt heiß, und setzt dann eine heiße und gesiehte Lösung von  $1\frac{1}{2}$  Kil. Borax (die Hälfte des gebrannten Manns) in 4 Kil. Wasser gelöst, hinzu. Man rührt um und wenn die Lösung hinlänglich mit dem Farbstoff geschwängert ist, so setzt sich sogleich ein Niederschlag ab, obgleich die Flüssigkeit noch Lakmuspapier röthet; man läßt sie eine Zeitlang in Ruhe, zieht dann das Helle ab, wäscht mit filtrirtem Flusswasser und fährt mit dem Waschen fort, bis das Wasser keinen färbenden oder salzigen Stoff mehr aufgelöst enthält. Dann wäscht man den Niederschlag noch einmal mit siedendem Wasser, bringt ihn auf Leinwand und formt ihn in Stüle.

---

Bereitung des Karminlaß (Vd. II. S. 170).  
Man setzt zu dem Absud von 1  $\mathcal{L}$  Cochenille, so wie sie nach der Bereitung des Karmins übrig bleibt, eine Lösung von 2  $\mathcal{L}$

Alaun und einige Tropfen salzsaures Zinn, seigt durch einen Filtrirsaß, gießt nach und nach eine filtrirte Auflösung von halbkolensaurem Natron zu, um so weniger, je schönern Lak man zu erhalten wünscht, rührt stark um, in dem Maße, als man es zusetzt, läßt es sich setzen, zieht ab, und wäscht den Lak 1c.

Will man sehr schönen Karminlak bereiten, so setzt man kein Natron zu; denn nach einiger Zeit zersezt sich der Alaun zum Theil, und der kleine Antheil Alaunerde, der sich absondert, nimmt den Farbstoff mit sich. Manchmal behandelt man die Mutterlauge vom Karmin allein, um aus derselben einen ebenfalls sehr schönen Lak zu erhalten; dann muß man sie aber ungefähr ein Monat in einer Wärme von 25—30° stehen lassen, wodurch sie in eine Art Fäulniß übergeht. Sie wird schleimich und die Farbe wird scharlachroth. In diesem Zustande muß man sie seihen, und damit die gallertartige Alaunerde, die man durch Zersezung einer geseihten Alaunlösung mit einer gleichfalls geseihten Lösung von halbkolensaurem Natron, und sorgfältiges Auswaschen des Niederschlags erhalten hat, vermischen. Da die Thonerde große Anziehung zu dem Farbstoff hat, so verbinden sie sich und der Lak wird um so schöner, je größer die Menge des Absuds und je kleiner die der Thonerde ist. Ist die Verbindung erfolgt, so setzt man eine größere Menge Wasser zu, läßt die Masse ruhen, und wäscht sie.

Diese Zubereitung der Alaunerde gilt auch für andere Laks, das heißt, in allen Fällen, wo das Kali die Farbbrühe anders nüanciren würde, als man will; so werden z. B. manche Farbholzabsude durch Kalien violet, wie das Brasilholz. In diesem Falle muß man die Farbbrühe besonders bereiten; und die Alaunerde, Kreide oder Stärke ebenfalls. Die letztern erfordern keine besondere Zubereitung, nur ist es gut, die Kreide mit Wasser zergehen zu lassen und den hellen Schaum durch ein Sieb zu seihen, damit alle Unreinigkeiten zurückbleiben; dann wäscht man sie, indem man das helle Wasser stets

abgießt, bis es ungefärbt abläuft und wendet den Rükstand zu den Farben an.

Die Darstellung der Alaunerde ist schwieriger und man darf nicht fürchten, die Alaun- und Natronlösung zu sehr mit Wasser verdünnt anzuwenden, denn wenn man bei starken Auflösungen die Vermischungen auch noch so schnell macht, so schlägt sich doch die Alaunerde in großen Massen nieder, welche nicht gern in der Flüssigkeit zergehen, dem Waschen widerstehen, und sich auch nicht so leicht mit dem Farbstoff verbinden, als die durch Verdünnung erhaltenen feinen Flocken.

Man könnte glauben, daß es gleichgültig sei, welche Karben man zum Niederschlagen des Alauns anwende. Aber die mehr oder weniger ägenden Alkalien, selbst das Ammoniak, schlagen, selbst wenn sie noch sehr verdünnt sind, die Alaunerde in einem andern Zustand nieder, und sie wird nach dem Trocknen horn- und fast glasartig, sehr hart und läßt sich schwer zerreiben, während die mit halbkohlensaurem Natron niedergeschlagene, beim Austrocknen ein mattweißes Pulver darstellt, welches sich leicht mit allen Körpern, die man zusetzt, vermengt. Aus diesem Grunde ist sie für Lacke, die dann mit Del oder andern Farben vermischt werden sollen, bei weitem vorzuziehen.

Das halbkohlensaure Natron ist am besten, weil man es durch Kristallisation leicht reinigen kann, und das Mischungsverhältniß der Bestandtheile bestimmt ist, während die halbkohlensaure Potasche, durch Kalzination erhalten, bald mehr oder weniger ägendes Kali enthält, und manchmal wie Negkali die Alaunerde hornartig fällt.

Der Niederschlag muß sehr sorgfältig ausgewaschen werden, bis das Wasser so rein und ungefärbt abläuft, als das zugegebene war. Das halbkohlensaure Natron muß in Ueberschuß zugelegt werden, sonst würde die Alaunerde noch Schwefelsäure enthalten, die auf den Farbstoff noch einwirken könnte. Die Waschwasser müssen daher anfangs alkalisch sein und das Waschen daher so lange fortgesetzt werden, bis ein geröthetes

Lackuspapier nicht mehr blau wird. Damit nun auch kein anderer fremder Körper bleibt, ist zu bemerken, daß die aus der Zersetzung des Alauns mit Natron entstehende Verbindung, das anfänglich schon in dem Alaun enthalten gewesene schwefelsaure Kali, und zweitens das entstandene schwefelsaure Natron ist: so lange das Waschwasser mehr schwefels. Salz enthält, als das Wasser, mit dem man wäscht, muß man daher mit dem Auswaschen fortfahren. Man nimmt daher zwei ungefähr gleich große Mengen von beiden Flüssigkeiten, und setzt zu jeder eben so viel Tropfen einer Auflösung des salzsauren Barits zu; und wenn dann in dem Waschwasser ein stärkerer Niederschlag entsteht, ist dies ein Zeichen, daß das Auswaschen fortgesetzt werden muß.

Auch das Zinnorid dient als Grundlage zu manchen Lacken, besonders für die Cochenille, mit der es eine reiche und schöne Farbe gibt. Das Cochenillbad, in welchem die Marokkofabrikanten die Ziegenhäute roth gefärbt haben, enthält, wenn es für sie erschöpft ist, noch eine große Menge Farbstoff, den sie mittelst einer Zinnauflösung niederschlagen. Der gewaschene Niederschlag wird von den Buntpapierfabriken gebraucht.

Uebrigens ist die Bereitung der Lake, so verschieden auch die Farbstoffe sein mögen, stets dieselbe und die Regeln lassen sich auf folgende zurückführen:

- 1) Man wende nur durch Sieben oder auf andere Art vollkommen geklärte Farbbrühen an, und
- 2) nur gut ausgewaschene Alaunerde aus reinem Alaun, weil die meisten Farben durch fremde Stoffe und hauptsächlich durch das Eisen andere Schattirungen erhalten. Man gibt daher den Alaunsorten den Vorzug, welche mit Eisenblausaurem Kali keinen merklich blauen Niederschlag geben.
- 3) Man wasche mit größter Sorgfalt und unter den angegebenen Vorichtsmaßregeln, den Farbteig, und nicht Leuchs Farbekunde. Nachtrag.

immer mit kaltem Wasser, da es Stoffe gibt, die man nur durch siedendes Wasser auflösen kann.

Das Formen geschieht auf bekannte Art. Gut ist es, gläserne Trichter, statt der aus verzinnem Eisenbleche anzuwenden, weil die Verzinnung sich bald auflöst und das Eisen dann dem Lak Schaden kann.

Vereitung des Bergblaues (zu Bd. II. S. 191).  
 Hermbstadt und Payen erhielten nach Pelletiers Verfahren kein schönes Bergblau; Hollunder (dessen Beiträge zur Farben-Chemie) aber ein ausgezeichnet glänzendes. Es schien ihm dabei Kalkpulver schönere Farbe zu fällen, als Kalkwasser, und die Farbe an Feuer und Haltbarkeit zu gewinnen, wenn man das salzsaure Kupfer und den Kalk in so wenig als möglich angefeuchtetem Zustande zusammenbrachte. Kupfervitriol mit gebranntem Kalk zusammengerieben, gab ein helles, aber ins Grüne gehende Blau. Nach Müller muß das künstliche Bergblau durchaus aus der salpetersauren Auflösung gefällt werden, wenn es blau, wie das natürliche in Del stehen, und nicht grün werden soll. Jede Mischung von Kalk macht eine Seife mit dem Del. Die schöne blaue Farbe entsteht durch eine eigene Verbindung des Oxids mit Wasser.

Mineralblau mit Thonerde (zu Bd. II. S. 193).  
 Man löst 25 B. blauf. Kali in heißem Wasser auf, gießt die Lösung in einen bis zur Hälfte mit Wasser gefüllten Bottich, versetzt sie mit  $1\frac{1}{2}$  B. Schwefelsäure, und nach und nach mit Eisenvitriollösung, bis kein Niederschlag mehr entsteht. Diesen trennt man von der Flüssigkeit, süßt ihn wiederholt mit Wasser aus, bis die Farbe in der Flüssigkeit schwebend bleibt, tröpfelt 3 B. Schwefelsäure zu, um das Absetzen des Blaues zu befördern, wiederholt das Ausfüßen, setzt nochmals 3 Pfd. Schwefel



Säure zu) und rührt feinen Thonbrei (durch trocknes und nasses Malen von 100 Pfd. Thon erhalten) ein. Ist die Farbe schmutzig, so muß man mehr Säure zusetzen. Soll sie einen Stich ins Grüne haben, so nimmt man statt der Schwefelsäure zum Klären oder Schönen eben so viel Salzsäure. Man erhält  $1\frac{1}{2}$  Jtr. (Hollunder.)

---

Sächsischblau mit Kupfervitriol, Ammoniak und Kalkwasser. Man löst 100 Pfd. Kupfervitriol in 600 Pfd. siedendem Wasser, seht die Lösung, und gießt unter Umrühren eine mit äzendem Ammoniak gesättigte Lösung von 3 Pfd. 14 Lb. gereinigtem Weinsteinrahm und 14 Pfd. siedendem Wasser zu. Nach dem Erkalten wird so lange Ammoniak eingerührt, bis alles Kupferoxid gefällt ist, der Niederschlag ausgefüßt und dann so lange mit Kalkwasser versetzt, bis seine grüne Farbe blau geworden ist. Nun läßt man die Farbe sich 22 Stunden setzen, zieht die Flüssigkeit ab, süßt den Bodensatz aus und troknet ihn langsam. Man erhält 60 Pfd. (Hollunder.)

---

Ueber das Vermischen des Berlinerblauen mit Stärkmehl. (Nachtrag zu Seite 249 Bd. II.). Bei geringem Berlinerblau wird die Farbmasse gewöhnlich in vorher bereiteten dicken Stärkkleister, der aber keine Klumpen enthalten darf, eingerührt und gut mit demselben durchgearbeitet. Kocht man Stärkmehl (4. Lbl.) mit Berlinerblau (1. Lbl.), so erleiden beide nach Vincent eine Veränderung; die Farbe geht vom Blauen ins Grüne und dann ins Braune über, und es entsteht ein Bodensatz, der seine blaue Farbe nicht wieder annimmt, wenn man ihn mit Säuren behandelt. Die Flüssigkeit bildet aber mit Eisensalzen wieder Berlinerblau, und gibt eingedunstet eine flebrige Substanz, die an der Luft austrocknet und in Wasser leicht löslich ist.

---

Bereitung des Pariserblaus (zu Band II. Seite 251). Hollunder gibt folgende Vorschrift: Man löst 50 Pfd. kristall. blausaures Kali in einem kupfernen Kessel in hinreichend kochendem Wasser, setzt dann die Auflösung durch Leinen in ein Faß, in das man vorher etwas Wasser gießt, und gießt dann unter Umrühren so lange eine geseifte Eisenvitriollösung, bis eine herausgenommene Probe, der Flüssigkeit weder durch blaus. Kali, noch durch Vitriol getrübt wird. Gewöhnlich hat man 36 bis 40 Pfd. Eisenvitriol nöthig.

Der gelbbläuliche Niederschlag wird auf Filtrirkästen gebracht, wenn das Wasser abgetröpfelt ist, in einem Rührbottich mit Wasser übergossen, und 6 bis 7 Wochen umgerührt, bis die Farbe schön dunkelblau ist; dann ausgefüßt, gepreßt, geschnitten und getrocknet. Man erhält 50 bis 55 Pfund Pariserblau.

Setzt sich die Farbe beim Ausfüßen mit Wasser nicht recht zu Boden, oder ist sie nicht feurig, so rührt man nach abgelaßener Flüssigkeit 1 bis 2 Pfd. Schwefelsäure unter sie, und süßt sie später aus. Diese Arbeit kann auch wiederholt werden. Die Flüssigkeit hat nach dem fünf- bis sechswöchentlichen Umrühren oft viel blausaures Kali aufgelöst, das sie aus der Farbe wieder aufnahm, und kann daher noch einmal mit Eisenvitriol gefällt werden.

Um feines Berlinerblau zu erhalten, verfährt man wie oben, setzt aber zu der Lösung des blaus. Kalis eine Lösung von 200 Pfd. Alaun, die man vorher mit Ammoniak (destillirtem Harn) persezet. Man erhält 750 Pfd.

Zu geringem nimmt man 400 Pfd. Alaun.

Liebig's Vorschriften zu schönem Pariserblau. Nach Liebig hält es schwer, nach den bekannten Vorschriften zur Bereitung des Berlinerblau das im Handel vorkommende Pariserblau auch nur entfernt nachzumachen. Dies besitz nämlich ein kupferfarbiges Ansehen und keinen glänzenden, sondern

einen matten Bruch, vertheilt sich in Wasser gelegt äußerst leicht, was durch Zusatz von Gummi oder gerösteter Stärke erreicht wird, und gibt einen rein blauen Strich, während der im feuchten Zustande allerdings sehr schöne Niederschlag, den man durch Blutlaugensalz mit einem Eisenorydsalz erhält, zu einer tief dunkelblauen beinahe schwarzen Masse von muschlig glänzendem Bruch, welche körnig bleibt, sich im Wasser nicht wieder vertheilt und einen grauen oder schwärzlichblauen Strich gibt, austrocknet. Es ist nun nach Liebig für die Schönheit der Farbe unerlässlich, daß das zur Bereitung angewandte Eisensalz neben dem Eisenorydsalze noch eine gewisse Quantität Eisenorydsalz enthalte \*), und er gibt überhaupt zur Darstellung eines schönen Pariserblau folgende Vorschrift:

Man nimmt auf zehn Theile Blutlaugensalz (Eisenblausaures Kali) eilf Eisenvitriol. Man löst den letztern in viel Wasser auf und theilt die Auflösung in zwei Hälften. Zu der einen Hälfte setzt man zwei Theile Salzsäure und schüttet nun langsam eine Auflösung von Chlorkalk hinzu, bis das darin enthaltene Eisenorydul vollkommen oxydirt ist; man mischt nun diesen Theil der Flüssigkeit mit der übrigen Auflösung von Vitriol und schlägt wie gewöhnlich durch das Blutlaugensalz nieder. Der Niederschlag wird vier, bis sechsmal ausgewaschen, die feuchte Masse mit Gummiwasser oder mit einer Auflösung von gerösteter Stärke angerührt, alsdann gepreßt und bei erhöhter Temperatur in einem geheizten Zimmer getrocknet. — Man kann auch die Auflösung des Eisenvitriols unmittelbar mit der Auflösung des Blutlaugensalzes mischen und zu dem schmutzgrauen oder blauen Niederschlage so lange von einer Chlorkalkauflösung zusetzen, bis die Farbe tiefdunkelblau geworden ist. In diesem Zustande besitzt sie einen tiefvioletten Farbenton, welcher reinblau wird, wenn man nach der Hand so lange ver-

---

\*) Dies fand auch Robiquet, vergleiche Journal der Pharm. 1830 April 211.

## 118 Blausaures Kali aus brenzlichem Del.

dünnte Salzsäure zusetzt, bis die Flüssigkeit anfängt schwach sauer zu reagiren.

---

Blausaures Kali aus brenzlichem Del (Bd. II. S. 239). Nach Müller ist das Verfahren des Haenle, das brenzliche Del zu verkolen, nicht vortheilhaft, sondern weit besser, dasselbe in die glühende Schmelz (von Blut) langsam einzutragen, wobei das Ammoniak, das beim Verkolen verloren geht, durch die glühende thierische Koke zum Theil zersezt wird, und die Bildung der Blausäure begünstigt.

---

Gautier's Versuche über die Bereitung des blausauren Kalis \*). Gautier fand bei seinen Versuchen über die Entstehung des Cyans Folgendes:

- 1) Die thierischen Körper bilden allein calcinirt nur wenig Cyan.
- 2) Sie geben mehr bei Zusatz von Potasche, aber das erhaltene blausaure Salz ist dann nicht eisenhaltig, und
- 3) es erzeugt sich dann viel Ammoniak.
- 4) Ersezt man die Potasche durch Salpeter und fügt zugleich Eisenfeilg oder Eisentheile zu, so erhält man mehr Cyan und ein eisenhaltiges blausaures Salz.

Er nahm gewöhnlich drei Theile Blut (trocken angenommen), ein Theil Salpeter und den fünfzigsten Theil des angewandten Bluts Hammerschlag. Das Blut wird in einem Kessel erhitzt, bis es gerinnt, vom Serum mittelst einer Presse befreit und dann mit dem Eisen und dem Salpeter vermengt, der mit demselben zerfließt. Die Mischung läßt man auf einem luftigen Boden trocknen, wobei der Salpeter die Fäulniß verhindert.

Das Glühen geschieht in Cilindern von Gußeisen. Man erhitzt sie, bis sie braunroth glühen und kein Rauch mehr frei

---

\*) Journal de Pharmacie. 1827. Pag 11.

wird, läßt sie dann kalt werden, nimmt die verkoltte Masse heraus und zieht sie in hölzernen Bottichen mit dem zwölf- bis fünfzehnfachen Wasser aus. Dieses bleibt eine Stunde darüber, wird dann geseiht und bis auf 32 Grad Baumé eingedunstet. Bei dem Eindunsten wird die anfangs wenig kalische Lauge nach und nach kalischer, und setzt beim Erkalten viel kohlensaures Kali ab. Dieses scheint sich demnach erst zu bilden, und in dieser Hinsicht scheint bei diesem Verfahren ein ganz anderer Prozeß vorzugehen, als wenn man statt mit Salpeter mit Potasche glüht.

Ist auf diese Art der größte Theil des kohlensauren Kalis abgeschieden, so dunstet man ferner bis auf 34 Grad ein, und gießt die Flüssigkeit in hölzerne, mit Blei ausgelegte Gefäße. Hier krystallisirt in einigen Tagen das eisenblausaure Kali heraus. Es ist grünlich und wird durch Auflösen, Eindunsten (auf 32 bis 33°) oder Krystallisation ferner gereinigt.

Gautier setzte auch zuweilen der Potasche Salpeter zu, und erhielt dann mehr eisenblausaures Kali, als wenn man Potasche allein anwandte.

Aus einer Untersuchung Pelouze's über die Cyanwasserstoffsaure (Poggendorf Annalen XXIV., 507) geht für Berlinerblaufabrikation die Regel hervor: 1) beim Glühen der thierischen Stoffe mit Kali letzteres nicht in Ueberschuß zu nehmen, und 2) den Rückstand weder mit Wasser zu kochen, noch heiß in Wasser zu schütten, sondern kalt auszulaugen und vor dem Abdunsten die schwefelsaure Eisenlösung hinzusetzen. Kali und Hitze zersetzt nämlich das entstandene Cyan.

Bereitung des blausauren Kalis (nach Dollunder \*). Die wichtigste Vorrichtung hiezu ist der Kalziniröfen. Er ist von Gußeisen und birnförmig. Seine Höhe beträgt an-

\*) Dessen Beiträge Seite 216.

derthalb Ellen, sein unterer Durchmesser  $1\frac{1}{2}$  Elle, und seine Mündung ist 6 bis 8 Zoll im Lichten weit. Er wird in horizontaler Lage über einem Ziegelrost eingemauert, darüber weg noch ein niedriges Gewölbe von Ziegeln geschlossen, und dem Zug bewirkt eine oben darauf gesetzte, etwa  $\frac{1}{2}$  Elle hohe Esse. Mittelft dieser Einrichtung wird der Topf rund um auf allen Seiten von der Flamme umspielt und erhitzt \*). Ist er auf der untern, dem auf dem Roste brennenden Feuer zugekehrten Seite von der Flamme zu stark angegriffen und theilweise zerstört, so wird er gewendet, dergestalt, daß die obere unverkehrte Seite sich nun dem Feuer zukehrt; auf diese Art kann ein solches Gefäß weit längere Dienste leisten, als wenn es von einer andern, ein solches mehrmaliges Wenden nicht zulassenden Form wäre. Ein Kalzinirtopf von beschriebener Größe kostet etliche 30, bis gegen 40 Thaler, und mehr. Er hat einen Defel, ebenfalls von Eisen, womit man sein Mundloch verschließen kann.

Die beim Kalziniren nöthigen Geräthe bestehen besonders in einem eisernen Spieß mit hölzernem Handgriffe zum Umrühren, einem eisernen Haken, ebenfalls mit hölzernem Handgriffe (einem Glätthaken ähnlich, nur nicht so lang und etwas stärker), zu gleichem Gebrauche und endlich in einem runden, 4 Zoll im Durchmesser haltenden eisernen Löffel mit hölzernem Griffe, zum Eintragen und Ausnehmen des Gemenges.

Die Feuerung unter dem Topfe geschieht mit ganzen Holzschelten, die nur in der Mitte einmal zersägt werden.

Außer dem Ofen hat man fünf Kessel, einen zur Auflösung, zwei zum Einkochen, einen zum Kristallisiren, und einen zum Vermengen der übrigbleibenden Potaschenlauge mit Horn-

---

\*) Um die Einlegung des Kalzinirtopfs ins Gemäuer besser bewirken zu können, ist es zweckmäßig, ihn mit drei eisernen Zapfen, nämlich am Halse zwei einander gegenüber stehende, und hinten einen, gießen zu lassen, mit welchen der Topf dann fest aufruhet.

Kohle und Einkochen der Mischung zum Trocknen, um sie neuerdings zu kalziniren. Der Ofen wird jedesmal mit 60  $\mathcal{R}$  guter trockner Potasche, 48  $\mathcal{R}$  fein gestoßener thierischer Kohle, und 10  $\mathcal{R}$  Caput mortuum vitrioli (Schwefelsäure haltenden Eisenoxid) gefüllt. Je besser die Potasche ist, desto mehr erhält man an blausaurem Kali, und Buchholz schlägt daher vor, gereinigte Potasche anzuwenden. Der Zusatz von Eisenoxid soll, nach ihm, dazu dienen, um durch selbiges im Glühfeuer mehr Blausäure zu figiren.

Die Potasche wird zuerst klar gepocht, und mit der ebenfalls fein gemachten Hornkohle und dem Eisenoxide tüchtig unter einander geschaufelt, und dann die Mengung mit dem Löffel in den glühenden Kalzinirtopf eingetragen, worauf man die Mündung des letztern mit dem Defel verschließt, und fortwährend ein starkes Feuer auf dem Roste unterhält.

Anfänglich darf nur etwa alle Viertelstunden einmal die Beschikung im Topfe mit dem Kalzinirspieße gut untereinander gearbeitet werden, während man in den Zwischenräumen den Topf immer genau mit dem Defel verschlossen hält, bis nach etwa 2 bis 3 Stunden die Masse, die sich anfänglich stark aufbläht, wieder zusammenfällt, und durchaus egal roth glüht, wo sie dann beständig mit dem Spieße und dem Haken gut untereinander gearbeitet, und zugleich mit dem Feuern etwas nachgelassen wird.

Die Hauptsache nunmehr ist, den Einsatz im Kalzinirtopfe stets fleißig durchzurühren, und wenn dies ja etwa ein Viertelstündchen ausgesetzt wird, dann den Topf gut verschlossen zu halten. Nach und nach fängt die Masse an klümpricht zu werden, worauf das Untereinanderarbeiten derselben um desto fleißiger fortzusetzen ist; beim Umrühren mit den eisernen Werkzeugen entstehen kleine Flämmchen, die Masse fängt allmählig an dickflüssig zu werden und wieder im Topfe aufzuschwellen, und die kleinen Flämmchen verschwinden.

So wie sich diese Kennzeichen einfinden, wird die Materie

schnell mit dem eisernen Löffel in eine schon bereit stehende hinlänglich große eiserne Schale ausgegossen, eine neue Beschikung in den Topf eingetragen, und der Prozeß geht wieder von vorne an.

In den letzten zwei Stunden darf gar kein Feuer mehr auf dem Roste unterhalten werden, weil die Materie von selbst glüht, und durch ein zu starkes Feuer ein großer Theil der gebildeten Blausäure wieder zerstört werden würde, wie man bemerken kann, daß, wenn in diesem Falle etwas versehen worden ist, ein röthlicher Dampf aus dem Mundloche des Topfes sich in Menge entwickelt.

Die ganze Dauer des Kalzinationsprozesses beträgt, wenn der Ofen einmal im Gange ist, ungefähr 8 Stunden (das erstemal aber ein paar Stunden mehr), der Holzverbrauch hingegen  $\frac{7}{10}$  bis  $\frac{1}{2}$  Klafter auf jeden Ruchen.

Will die Masse gegen das Ende nicht recht flüssig werden, so kann man ihr durch Eintragen von  $\frac{1}{2}$  bis 1 Pfund Salpeter in den Topf zu Hilfe kommen.

Von den auf diese Art erhaltenen Ruchen werden 4 Stük in den zuvor mit Wasser gefüllten Auflöskeßel gebracht, und durch Erhizen des Wassers die Extraktion des blausauren Kalis befördert. Nach einiger Zeit vermindert man das Feuer, damit alle Bewegung im Wasser aufhört, und sich die Kule zu Boden setzt, worauf man die klare Lauge in den Einkochkeßel abfüllt, den Rükstand im ersten Kessel aber aufs neue mit heisgemachtem Wasser wieder auslaugt. Dieses Auslaugen und Abfüllen wird drei bis viermal wiederholt, und die erhaltene Lauge immer zu der vorigen in den Einkochkeßel zugelegt, unter welchem man fortwährend ein gelindes Feuer unterhält. Der Rükstand ist dann, als völlig erschöpft, abzusetzen.

Die Lauge in dem Einkochkeßel wird nun gelinde bis zum Kristallisationspunkte eingedampft, worauf man sie erkalten läßt. Es sondert sich dabei ein kristallinischer, mit vieler losliget Unreinigkeit vermengter Bodensatz ab; dieser wird auf



einem Filter von Leinwand von der Mutterlauge befreit, welche letztere dann von neuem verdampft und krystallisirt, und überhaupt mit diesen Operationen so lange fortgefahren wird, bis aller Salzgehalt auf solche Art aus der Lauge völlig abgeschieden ist.

Die unreinen Metalle werden in dem kleinen Auflösekessel mit wenig Wasser übergossen, dieses durch unter dem Kessel angemachtes Feuer erwärmt, bis alles aufgelöst ist, und dann die Lauge durch Papier in ein hölzernes Faß zum Krystallisiren abfiltrirt. Die über den nun entstehenden reinen Krystallen befindliche Mutterlauge wird so lange wieder eingedampft und krystallisirt, bis endlich kein (gelbes) blausaures Kali, sondern nur (weiße) kohlensaure Potasche anschießt.

Beim Auflösen sowol als Einkochen der blausauren Kalilauge hat man sich sehr in Acht zu nehmen, daß der Hitzegrad der Flüssigkeit nie den Siedpunkt erreicht, weil sich sonst ein großer Theil der Blausäure zersetzt und als Ammoniak entweicht, welches ohnedem in niedrigerer Temperatur schon geschieht, und bei der größten Sorgfalt nicht ganz zu verhüten ist.

Die zuletzt von allen Operationen übrigbleibende Potaschenlauge wird in dem Potaschenkessel mit Hornkole zur Trocke eingekocht, und folgender Gestalt dabei verfahren:

Es werden ungefähr 24 Wasserkannen (zu 12 Dresdner Kannen \*) von dieser Lauge in den Potaschenkessel gefüllt, und nun mit dem Areometer untersucht, ob solche den Grad der Konzentration hat, von dem man durch eine kleine Probe weiß, wie viel trockne Potasche er in einem gewissen Volumen Flüssigkeit hält, damit in der ganzen Masse der angewandten Flüssigkeit 60 R trockner Potasche enthalten sei. Im entgegengesetzten Falle wird die Lauge entweder mit Wasser bis auf diesen Grad verschwächt, oder durch eingetragene Potasche bis dahin

---

\*) In einer Kanne 60grädiger Potaschenlauge ist 1 R 3 Loth trockne Potasche enthalten.

verſtärkt, hierauf biß auf die Hälfte ſeines Volumens eingekocht, 4 biß 5  $\mathcal{R}$  Salpeter in der Flüſſigkeit aufgelöſt, und nun erſt die 48  $\mathcal{R}$  Hornſole, im zerſteinerten Zuſtande, eingerührt. Die breiartige Maſſe kocht man biß zum Verſchwinden aller wäſſrigen Dämpfe ein, daß trockne Reſiduum wird nun auß dem Keſſel ausgehauen, in fauſtgroße Stücke zerſchlagen, und dieſe dann eben ſo ſalzinirt, wie die trocken zubereitete Beſchikung.

Vereitigung deß Kaiſerblauet (Vd. II. S. 233). Unter Kaiſerblau verſteht man eine feine Sorte Kobaltblau oder Smalte. Sie wird durch Glühen einer Miſchung von Kobaltoxid, Kieſelpulver, Feldſpath, Thon und Kali erhalten. Dieſe Körper werden fein geſtoßen, gut vermüſcht und zuſammengerieben, in einem feſt verſchloſſenen Tiegel 1 Stunde geſglüht; nach dem Erkalten die glaſſige Maſſe geſtoßen und geſchlemmt. Hollunder gibt folgende Miſchungsverhältniſſe (die Zahlen bezeichnen gleiche Gewichtstheile). Feine Sorte: 4 Kieſelpulver (mit ſalzſ. Waſſer gewaſchen), 2 Feldſpath, 2 reine Thonerde,  $2\frac{1}{2}$  Kobaltoxid, 8 Kali. Geringe Sorte: 8 Kieſelpulver,  $\frac{1}{2}$  weißgebrannte Knochen, 5 Kali,  $2\frac{1}{2}$  Kobaltoxid.

Daß Kobaltoxid wird auf folgende Art auß dem grauen Speißkobalt bereitet: Der Speißkobalt wird geſtoßen, geſiebt, geröſtet, biß kein Arſenikdampf mehr aufſteigt, und dabei unter öfterm Umwenden Kolenpulver eingerührt (daß Röſten dauert 2 Tage; zuletzt ſetzt man daß Röſten ohne Kolenzuſatz noch 3 Stunden fort, um daß Orid mehr zu oxidiren); neuerdings geſtoßen, geſiebt, mit Waſſer in einem Steingutgeſchirr zu dieſem Brei angerührt, mit gleichem Gewicht deß Pulverß Schweſelſäure übergoffen, dann im Sandbad 4 Tage nahe in Siedehize erhalten. Die helle Auflöſung gießt man ab und fügt den Rückſtand noch mit etwaß Waſſer auß. Iſt er nicht weiß, ſondern braun oder bläulich, ſo iſt die Auflöſung nicht vollkommen von Statten gegangen. Man gießt dann noch  $\frac{1}{2}$  ſo viel Schwe-

felsäure auf ihn, und erhitzt neuerdings damit, indem man das eingedunstete Wasser von Zeit zu Zeit durch neues ersetzt. Sämmtliche Auflösungen werden zusammengegossen, so lange noch Aufbrausen erfolgt, mit Kalkstaub oder Kreidepulver versetzt, dann mit etwas Wasser verdünnt, geseiht, vom Bodensatz getrennt, in Steingut eingedunstet, die Kristalle getrocknet, in einem heftigen Schmelztiegel geglüht, wobei sich noch viel Eisen absondert, in Wasser gelöst, und so lange Potaschenauflösung zugesetzt, bis der sich bildende Niederschlag anfängt roth zu fallen. Nun seiht man die Auflösung, die nun das Kobaltorid ziemlich rein erhält, fällt sie vollends durch Potasche, süßt den Niederschlag mit kaltem Wasser aus und trocknet ihn möglichst gelinde.

---

Vorschrift zu blauem Karmin (Bd. II. S. 297). Hollunder löst 4  $\mathcal{H}$  besten Indig in 16  $\mathcal{H}$  Schwefelsäure, verdünnt die Lösung mit 16 Dresdner Kannen Wasser, und fällt sie mit Potasche. Es sind ungefähr 36  $\mathcal{H}$  ungarische nöthig, und man erhält nach dem Ausfüßen mit heißem Wasser und Trocknen (bei künstlicher Wärme) 5  $\frac{1}{2}$  Pfund blauen Karmin. Nach dem Trocknen wird die Farbe zu einem feinen Pulver gerieben, und dabei mit starkem Weingeist angefeuchtet.

---

Waschblau zu machen (Bd. II. S. 297). Hollunder gibt folgende Vorschrift: Man löst 1  $\mathcal{H}$  Guatimala-Indig in 5  $\mathcal{H}$  Schwefelsäure (ohne Erhitzung), verdünnt die Lösung nach 14 Stunden oder wenn sie gleichartig ohne Klumpen ist, mit Wasser, und sättigt die überflüssige Säure mit feingestossenem weißem (eisenfreiem) Marmor ( $2\frac{1}{2}$   $\mathcal{H}$ ), den man in kleinen Antheilen zusetzt. Die Indiglösung wird dann geseiht, heiß gemacht, mit Potaschenlösung gefällt, der Niederschlag etwas abgetrocknet; unterdessen aber  $\frac{1}{2}$   $\mathcal{H}$  Stärke mit kaltem Wasser abgerührt, dazu so viel heißes gesetzt, bis die dünne Flüssig-

## 126      **Bereitung grüner Farben aus Kupfer.**

Zeit syrupdick wird, und dann damit  $31\frac{1}{2}$   $\mathcal{H}$  Stärke zu einem Teig angerührt, worauf man den gefällten Indig einknetet.

Noch fester und schöner wird das Neublau, wenn man vorher von 100  $\mathcal{H}$  Stärkmehl 2  $\mathcal{H}$  mit 24  $\mathcal{H}$  Wasser zu einem dünnen Kleister kocht, mit diesem, wenn er noch siedend heiß ist, den Indig vermischt, und dann erst kalt mit den mit kaltem Wasser angerührten 198  $\mathcal{H}$  Stärkmehl mengt.

---

**Bereitung grüner Farben aus Kupfer. (Bd. II. S. 315).** Für nachfolgendes Verfahren ließ sich de Dree am 25. Sept. 1807 ein 15jähriges franz. Patent geben.

**Salzsäurehaltiges Grün.** Man übergießt Kupfer mit Salzsäure, wobei ein Theil sich auflöst, der andere in obiges Grün verwandelt wird, das man trocknet läßt. Es ist dunkelgrün, gut als Delfarbe und unveränderlich. Wäscht man es weniger vollständig aus, so hat es eine reichere Farbe, da es dann mehr Salzsäure enthält. Man erhält es auch, indem man Kupferoxid mit einer Auflösung von salzsaurem Kupfer übergießt, und geraume Zeit stehen läßt. Durch Beimischung von Thonerde erhält man helleres Grün.

**Schwefelsäurehaltiges Grün.** Man übergießt Kupfer mit Auflösungen von schwefelsauren Ammoniak und schwefelsauren Kupfer, wäscht und trocknet das entstandene Oxid.

Setzt man zu diesem Grün eine Mischung von schwefels. Kupfer und schwefels. Ammoniak, so hat man eine Flüssigkeit zur Bereitung der Kupferoxide und des schwefels. Ammoniaks. Es ist dabei zu bemerken, daß dabei alles Ammoniak sich zersetzt, um schwefels. Ammoniak zu bilden; es scheidet sich ein Theil Kupferoxid ab, der dann, da er mit unzerseztem schwefels. Kupfer in Berührung ist, schwefelsäurehaltiges Kupferoxid wird.

Man erhält auch grüne Farben, indem man Ammoniaksalze durch schwefelsaures Kupfer zersetzt.

**Kohlensäurehaltiges Grün.** Auf salzsaures Kupferoxid gießt man Ammoniakkupfer \*), und läßt es darüber stehen, bis das salzsaure Oxid in kohlensaures umgeändert ist. Die Flüssigkeit enthält noch Kupfersalz und salzsaures Ammoniak und kann zur Vereitigung von Kupferoxid und Ammoniaksalzen benutzt werden. Man kann das salzsaure Kupfer auch durch kohlensauren Kalk, oder durch kohlensaures Ammoniak fällen. Im letzten Fall setzt man die grüne Farbe einige Zeit der Luft aus.

**Arsenikhaltiges Grün.** Man gießt flüssiges arseniksaures Ammoniak auf Kupferoxid, rührt von Zeit zu Zeit um, und trennt dann die Farbe. Die Flüssigkeit kann benutzt werden, um Ammoniakkupfer zu machen. Man kann Grün in verschiedenen Schattirungen erhalten. Behandelt man auf diese Art schwefel. Ammoniak und metallisches Kupfer, so erhält man ebenfalls arsenikhaltiges Grün. Eben so, wenn man statt arseniksaurem Kalk und Natron arseniksaures Ammoniak anwendet. — 2. Man füllt eine Kupferlösung mit arseniksaurem Ammoniak. Das erhaltene Grün ist schön, und die Flüssigkeit, welche Ammoniak enthält, kann weiter benutzt werden. Löst man weißen Arsenik in heißer Salzsäure auf, setzt hinlänglich Wasser zu, um die Kristallisation zu verhindern, und behandelt die Flüssigkeit im gehörigen Verhältniß mit Ammoniakkupfer und so viel Kupferoxid, daß der Ueberschuß der Salzsäure gesättigt wird, so erhält man arsenikhaltiges Grün und in der Flüssigkeit salzsaures Ammoniak und alles angewandte Ammoniak.

Nimmt man statt der Salzsäure eine Mischung von weißem Arsenik, salz. Soda und verdünnter Schwefelsäure, läßt es kochen und verfährt wie beim kohlensäurehaltigem Grün angegeben wurde, so erhält man dieselben Produkte. Bei dieser wolfeilern Art bildet sich in der Arseniksalzsäure ein dreifaches Salz, das man durch Kristallisation abscheiden kann, das aber

---

\*) Man erhält es aus kohlensaurem Ammoniak und salzsäurehaltigem Kupfer.

## 128    Bereitung grüner Farben aus Kupfer.

auch bei der Anwendung der Flüssigkeit nicht schadet, wenn man es, in derselben läßt.

Essigsäurehaltiges Grün, dem Grünspan ähnlich. Man löst irgend ein Kupferoxid, z. B. das durch Fällung mit Kalk aus salzf. Kupfer erhaltene, in Essig auf, läßt die Auflösung kristallisiren. Man erhält ein Salz, das dem destillirten Grünspan ähnlich ist. In die Flüssigkeit kann man Kupferoxid bringen, und erhält dann eine Art Grünspan.

Blaue Farben erhält man mit schwefelsaurem Ammoniak und Kupfer, oder indem man den Niederschlag von salzf. Kupfer und Kalk mit Kalk behandelt, oder indem man Ammoniak durch äzendes Kali fällt, oder indem man Auflösungen von Kupferoxid und Ammoniaksalzen, wie man sie oft bei obigen Bereitungen erhält, mit Kalk zersetzt, wobei man ammoniakhaltige Flüssigkeiten zusetzt, in denen man Kupferoxid auflösen, und sie dann durch salzf. Kupfer fällen und durch Kalk verschönern kann.

Braunroth macht man, durch Glühen des Eisenoxids, das man in großer Menge bei Bereitung des schwefelsauren Ammoniaks erhält.

Alle bisher durch Fällung mit Potasche oder Natron erhaltenen Farben, fällt der Verf. mit Ammoniak, und hat dabei den Vortheil, daß die Flüssigkeit wieder zur Bereitung von Farben benutzt werden kann.

Schwefelsaures Kupfer aus schwefelsaurem Ammoniak und Kupfer. Man bereitet schwefelsäurehaltiges Grün wie oben aus viel schwefel. Ammoniak und metallischem Kupfer und löst es in mit Wasser verdünnter schweflicher Säure auf (z. B. in der, wie sie in den Schwefelsäurefabriken vor dem Eindunsten erhalten wird). Durch Eindunsten erhält man dann ganz reinen Kupfervitriol und kann alles aufs Neue benutzen. Das schwefelsaure Ammoniak wird selbst nur als Rückstand bei obigen Arbeiten erhalten. Doch kann man es auch bereiten, indem man Gips oder Eisenvitriollösung, die beim

Wa

Waschen der Vitriolergze erhalten wird, mit Amonial zer-  
setzt.

Schwefelsaures Kupfer mit salzhaltigem Ku-  
pferoxid. Man löst dieses in verdünnter Schwefelsäure,  
dunstet ein und begießt die Kristalle mit etwas kaltem Wasser.  
So erhält man sehr reinen Kupfervitriol. Das Waschwasser  
gießt man zu den übrigbleibenden Flüssigkeiten, bringt Kupfer  
in sie und erhält so aufs Neue salzsäurehaltiges Kupferoxid.  
Die Schwefelsäure löst hierbei von dem salzsäurehaltigen Kupfer-  
oxid nur den Ueberschuß des Oxids auf, so daß es salzsaures  
Kupfer wird, welches als schwer kristallisirend in der Flüssigkeit  
bleibt. Man kann dabei die Salzsäure immer wieder benutzen,  
und hat daher keine Ausgaben für dieselbe.

Vortheilhafte Art, Gold und Silber von  
Kupfer zu scheiden. Man behandelt das gefeilte vergoldete  
oder versilberte Kupfer mit Salzsäure, oder mit einer Mischung  
von Kochsalz und verdünnter Schwefelsäure, und gießt die Flüs-  
sigkeit ab, so wie sie (braunes) salzsaures Kupfer ist, und ehe  
sich salzsäurehaltiges Orid bildet und mit dem Silber oder  
Gold vermischt. Dieselbe Arbeit wiederholt man mit derselben  
Vorsicht, bis alles Kupfer aufgelöst ist, und schmelzt dann das  
zurückbleibende Gold oder Silber mit Zusatz eines Körpers,  
der die ihm anhängende Salzsäure zersetzt.

Vortheilhafte Art, die Soda aus Kochsalz  
zu bereiten. Bei den obigen Verfabrungsarten bereitet man  
die Salzsäure aus Kochsalz, und erhält dabei schwefelsaures  
Natron in Menge. Man kann dieses auch besonders bereiten, wenn  
man Kochsalz durch schwefelsaures Amonial zersetzt, und also  
die Bereitung von Salmiak und Soda mit den obigen Farben  
verbinden.

Das schwefelsaure Natron zersetzt man in Soda durch  
Kohle oder Eisen, oder indem man es zuerst durch Glühen mit  
Kohle zu Schwefelkali macht, was durch einen Zusatz von etwas  
Schwefel befördert wird, und dieses dann durch Auflösen in

## 130      **Bereitung grüner Farben aus Kupfer.**

kupferhaltigem Ammoniak zerlegt. Es fällt Schwefelkupfer nieder, das man in schwefelsaures Kupfer verwandeln oder sonst benutzen kann, und in der Flüssigkeit bleibt Ammoniak und Soda, welches erstere man durch Destillation entfernt und dann die Soda rein hat.

Da bei vielen dieser Arbeiten auch viel salzsaurer Kalk entsteht, so kann man mit diesem schwefelsauren Barit (Schwerspat) zerlegen, wobei salzsaurer Barit erhalten wird, der, durch kohlensaures Ammoniak zerlegt, Salznatrium und kohlensauren Barit gibt. Mit letzterm läßt sich die Soda leicht aus dem schwefelsauren Natron bereiten.

Auf nachstehende Art bereitet der Erfinder die verschiedenen Urstoffe zu dieser Fabrikation.

**Ammoniak.** Man bereitet es durch Destillation thierischer Körper, bedient sich dabei eines Apparats, in dem das Feuer in hölzernen Kesseln wirkt, und wo der Ofen so eingerichtet ist, daß zugleich trockne thierische Körper in ihm destillirt werden können, während das hölzerne Gefäß flüssige Körper (z. B. Harn) enthält. Man beschleunigt die Arbeit, indem man den Rauch des Ofens durch Röhren in eine Rufe mit derselben Flüssigkeit gehen läßt, um sie vorher zu erwärmen. Die als Rückstand bleibende thierische Kalle dient zu Berlinerblau, und der Rückstand von der Destillation des Harns gibt phosphorsaure Salze, welche von den Porzellan-Fabrikanten gesucht sind.

**Ammoniakkupfer.** Man gießt das durch Destillation erhaltene Ammoniak auf eine Mischung von Eisenoxid und salzsäurehaltigem Kupferoxid. Letzteres löst sich schnell und vollständig, und das wenige salzsaure Ammoniak, das in dem erhaltenen Ammoniakkupfer ist, hat bei den fernern Anwendungen desselben seinen Nutzen.

Behandelt man auf dieselbe Art eine Mischung von Thonerde und salzsäurehaltigem Kupferoxid, so wird Ammoniakkupfer erhalten und reine Thonerde bleibt zurück.

Behandelt man eben so alles nicht aufgelöste, bei den



verschiedenen Arbeiten zurückbleibende Kupfer, so löst sich alles demselben anhängende Orid auf, und man erhält Ammoniakkupfer. Das Kupfer wird dabei ganz rein.

**Arsenigsäures Ammoniak.** Man löst weißen Arsenik in der Ammoniakflüssigkeit bis zur Sättigung durch Kochen auf. Am besten geschieht es in einem Destillirapparat, um den Verlust der Arsenikdämpfe zu vermeiden. Die so erhaltene Auflösung hat zu viel arsenige Säure, und wird daher mit Ammoniak verdünnt.

**Kupferoxid.** Man verwandelt Kupfervitriol durch gelindes Erhitzen in ein zartes Pulver, und löst es in Ammoniakkupfer auf. So erhält man zugleich doppelt so viel Kupferoxid, nämlich das aus dem schwefelsauren Kupfer und das aus dem Ammoniak, erspart das Stopfen des Kupfervitriols, und erhält eine Auflösung von schwefelsaurem Kupfer, die von der Wassermenge frei ist, welche der krystallisirte Kupfervitriol demselben mitgetheilt hätte, und die bei der Anwendung desselben zu obigen Farben von Nachtheil gewesen sein würde.

Auf dieselbe Art benützt man Mischungen von schwefels. Kupfer und schwefelsauren Ammoniak, denn indem man schwefels. Kupfer in dieser Mischung auflöst, führt man diese Rückstände in den Zustand des Kupferoxids und des schwefelsauren Ammoniaks zurück.

**Rasse über die Benützung des Chroms \*).** Um Chromoxid aus dem Chrom Eisen anzuschneiden, vermischt man einen Theil Chrom Eisen mit zwei Theilen rohem Fluß, verpufft die Mischung löffelweise in einem eisernen Gefäß, und setzt sie bedeckt 2 Stunden lang einem heftigen Rothglühfeuer aus, dann wird sie mit Wasser aufgeweicht und gekocht, und die strohgelbe Flüssigkeit, die das Chromoxid aufgelöst erhält, filtrirt. Das Schmelzen wird mit frischem Fluß so lange wiederholt, als das

\*) Schweiggers Journal. 1826. XII. Seite 399.

Auszugswasser strohgelb gefärbt erscheint; mit rathem Bleispath verfährt man eben so, braucht aber nur einmal zu schmelzen. Das hervorstehende Kali in der Chromauflösung wird durch Salpetersäure abgestumpft und eine warm bereitete Auflösung von Quecksilber in mäßig starker Salpetersäure, die so concentrirt sein muß, daß metallisches Quecksilber zurück bleibt, im Ueberfluß hinzugesetzt, worauf das Chromoxid mit dem Quecksilberoxid hoch orangeroth niederschlägt. Beide Auflösungen müssen frisch und so concentrirt als möglich vereinigt werden. Der Niederschlag wird mit Wasser gehörig ausgesüßt und getrocknet, dann einer starken Rothglüh Hitze ausgesetzt, wodurch man das grasgrüne Chromoxid heller oder dunkler gefärbt erhält. Verschiedene Schattirungen bekommt man, wenn die Präcipitation periodenweise abgebrochen und jeder Niederschlag allein behandelt wird. Von neun Theilen Niederschlag gewinnt man höchstens einen Theil reines Chromoxid. Setzt man das reine Chromoxid in einem unglasurten Porzellantiegel, bedeckt den ganzen Porzellanbrand hindurch mit ein, so verschönert sich die Farbe ungemein und das Oxid wird ganz rein, ohne an Gewicht zu verlieren. Mit Glasfritte oder gepulvertem Glase gibt das Oxid nur ein undurchsichtiges, trübes Glas, aber in Potasche durch Schmelzen bei starker Rothglüh Hitze aufgelöst und der Fritte zugesetzt, gibt es ein sehr schönes, dem Smaragd ähnliches grünes Glas. Die färbende Eigenschaft dieses Orides ist so groß, daß, wenn man einen Theil mit 100 Theilen trockener Porzellanlasur vermischt, diese mit Wasser anreibt und auf einen rohen Porzellanzerbrochen beim Brande einreibt, die grüne Smaragdfarbe noch schön sichtbar ist. Löst man in der concentrirten Chromoxid Auflösung, nachdem man das Kali mit verdünnter Schwefelsäure abgestumpft, in 8 Pfd. 1 Pfd. Kochsalz auf und setzt  $\frac{1}{2}$  Pfd. concentrirte Schwefelsäure zu, so wird die Farbe unter Entweichung von oxidirtem Salz. Gas und Erhitzung, sogleich grasgrün. Die Auflösung wird zur Trockniss abgedampft, das Salz aufgelöst und filtrirt, und das blaugrüne Chromoxid durch

Potashenauflösung oder Kalilauge mit einem Kaliüberschuß niedergeschlagen, ausgesüßt und getrocknet. Das blaugrüne Orid liefert mit verdünnter Schwefelsäure, Salpetersäure, Königswasser in der Wärme behandelt, die schönste reinste himmelblaue Auflösung, die gewiß in der Schönfärberei angewendet werden könnte; mit Salzsäure ist die Auflösung mehr seladongrün. Calciniert man es schwach und scheidet man das auflöslche gelbe Chromoxid durch Ausfüßen möglichst aus, so wird die Farbe des jetzt hellgrünen Orides durch den Porzellanbrand ebenfalls reiner und schöner, gibt aber immer nur eine unbrauchbare, schmutzig grüne Emailfarbe. Es giebt folglich zwei chemisch verschiedene Chromoxide, das grasgrüne, das in Wasser und Säuren unauflöslich ist, und das auflösliche gelbe.

Vereitung des Chromgrüns (zu Bd. II. S. 360). Das durch Glühen des chromsauren Quecksilbers erhaltene Chromgrün wird nach Masse schöner, wenn man es in einem Tiegel von unglasirtem Porzellan dem Porzellanfeuer aussetzt und so lange darin läßt, bis das Porzellan gahr gebrannt ist. Es ist dann grasgrün. Um blaugrünes zu erhalten, setzt man zu der mit verdünnter Schwefelsäure gesättigten kalischen concentrirten Lösung von Chrom auf 8 Pfd. 1 Pfd. Seesalz und  $\frac{1}{2}$  Pfd. starke Schwefelsäure. Die Flüssigkeit wird sogleich grün. Um zu sehen, ob die gelbe Farbe ganz zerstört ist, setzt man zu etwas der Flüssigkeit Potasche, und seht sie dann; ist die Flüssigkeit noch gelb, so muß man neuerdings Seesalz und Schwefelsäure zusetzen. Dann dunstet man alles zur Trokne ein, löst es wieder auf, seht und fällt das Chromoxid durch ägendes Kali in Ueberschuß. Das erhaltene blaugrüne Orid wird gewaschen und getrocknet \*).

\*) Schweiggers Journal. Bd. 18. S. 399.

Bereitung des Chromgrüns (zu Bd. H. S. 358).  
 Nach Tromsdorf (Erdmann J. XV. 102) ist Stills Verfahren das  
 Vortheilhafteste. Man läßt den Chromeisenstein fein stoßen  
 und schlämmen, 2 Theile desselben mit 3 Theile Salpeter mengen,  
 und zwei Stunden stark roth glühen (in einem irdenen oder  
 eisernen Tiegel). Die Masse erweicht sich, wird noch heiß in  
 kaltes Wasser eingetragen, umgerührt, nach zwölf Stunden das  
 helle abgelassen, der Bodensatz wieder abgelaut und nach 12  
 Stunden nochmals mit siedendem Wasser. Die drei Lauge  
 kocht man ein, läßt das Eingekochte erkalten, trennt es von  
 dem Bodensatz, den man nochmals auslaugt, erhitze die Flüssig-  
 keit zum Sieden, und trägt so lange Schwefelblumen in kleinen  
 Antheilen ein, als noch ein grüner Niederschlag entsteht. Wei-  
 stens braucht man  $\frac{1}{2}$  des angewandten Chromeisensteins Schwefel-  
 blumen. Man seigt, süßt den grünen Niederschlag aus, und  
 schüttet die gelbe Lauge (Schwefelsäure) weg. Das erhaltene  
 Chromgrün enthält noch Schwefel, und wird davon durch Auf-  
 lösen in Schwefelsäure oder Salzsäure, Fällen mit kohlensauren  
 Natron, Trocknen und Glühen befreit. 100 Theile schwedischer  
 Chromeisenstein geben 20 Theile Chromgrün. Der Rückstand  
 desselben kann aber nochmals mit der Hälfte Salpeter geschmol-  
 zen werden, und liefert noch 5 bis 7 Theile Chromgrün.

---

Morina's Art, Waidindig zu machen \*) (zu Bd.  
 H. S. 271). Zur Bereitung des Waidindigs hat man nach  
 Joseph Morina ungefähr vier ziemlich große übereinander stehende  
 Rufen nöthig, welche mittelst eines Ofens geheizt werden können,  
 und ungefähr neun kleinere Gefäße. Vor jeder Arbeit muß  
 man zuvor einen Probeversuch mit den grünen Waidblättern  
 machen. Diese werden zwei Stunden lang in Wasser geweicht,  
 das 20° Wärme nach Reaumur hat, und das gelbgewordene

---

\*) Atti del Reale Istituto di Napoli II. 241.

Wasser wird mit Kalkwasser versetzt, wodurch es schön smaragdgrün wird, und den Indig abscheidet. Alle Blätter müssen ganz grün abgenommen werden, da die gelben oder welken Blätter einen Verlust an Indig veranlassen. Die Gährung muß in 18 Stunden beendigt werden; vor dieser Zeit ist der Indigo fast weiß, später ist er schwarz. Nach der Gährung wird das Wasser in eine andere Kufe abgelassen, und nach 15 bis 20 Minuten Ruhe, in eine andere, wo man es 2 Minuten lang umrührt und hierauf mit Kalkwasser verwischt. Nach 3 oder 4 Stunden hat sich der Indigo abgesetzt, man läßt daher die überstehende gelbe Flüssigkeit ab, wäscht den Indig in einem kleinen Gefäße zwei- bis dreimal mit Wasser, bringt ihn auf Seide aus Baumwollenzug, breitet ihn nach 24 Stunden zum Trocknen aus, welches sehr schnell geschehen muß, damit er nicht fault, und schneidet ihn zugleich mittelst eines beinernen oder nicht rostigen Messers in Stüke. Da die kleinen Stüke immer etwas staubig werden, schichtet man sie in einen Sack mit etwas Indigopulver. Der auf der Flüssigkeit schwimmende Schaum wird abgeschöpft, weil er den schönsten Indig gibt. Morina versuchte 1784 die Indigpflanze (Anil) in den Abbruzzos zu bauen, erhielt aber so wenig Indig, daß die Kosten des Anbaues nicht herauskamen. Der Waidindig ist dem gewöhnlichen ganz gleich.

---

Grüne Farben aus Kupfersalzen, bei Zusatz von Arsenik (nach Hollunder, zu Bd. II. S. 320). Man löst 60 Pfd. reinen Kupfervitriol in 240 Pfd. siedenden Wassers und 22 Pfd. Potasche nebst  $7\frac{1}{2}$  Pfd. Arsenik in einem reinen kupfernen Kessel in 120 Pfd. Wasser. Dann verdünnt man die Kupfervitriollösung mit heißem Wasser, bis sie den Raum von 180 Pfd. Wasser einnimmt, die arseniksaurer Kalilösung aber ebenfalls mit heißem Wasser, bis sie den Raum von 240 Pfd. Wasser einnimmt. Beide Flüssigkeiten werden vermischt, mit

äzendem Amonial gefällt und gut angedünnt. Man erhält von 100 Pfd. Kupfervitriol 62 bis 73 Pfd. Farbe. Von der Regbarkeit des Amonials, der schnellen Zusammenmischung und der höhern Wärme der Flüssigkeiten hängt die Schönheit der Farbe ab. Sie wird dann maigrün, bei geringerer Wärme (und im Winter) mehr dem Braunschweiger Grün ähnlich. Geringere Sorten erhält man, wenn man weniger Arsenik nimmt, oder zu dem Brei geschlemmte Kreide oder Thon (25  $\mathcal{L}$  auf 120  $\mathcal{L}$  Vitriol) mischt.

Grüne Farben aus Kupfersalzen durch Amonial, bei Zusatz von Alaun (zu Bd. II. S. 317). Ein Braunschweiger Grün erhält man nach Hollunder, wenn man 50 Pfd. Kupfervitriol in 400 Pfd. siedendem Wasser löst, nach dem Erkalten seigt, mit  $12\frac{1}{2}$  Pfd. Alaun in 50 Pfd. Wasser gelöst, versetzt, und mit Amonial, das mit dem gleichen Umfang Wasser verdünnt ist, fällt. Die Farbe ist schöner, aber auch loser als das gewöhnliche Gravenhorstsche Braunschweiger Grün. Zwei Zentner Kupfervitriol liefern 7 Ztr. Grün.

Bremerblau oder grün erhält man, wenn man eine kalte Kupfervitriollösung mit selenfaurem Amonial (durch Destillation des trocknen schwefelsauren Amonials mit dem dreifachen Gewicht gestoßenem Marmor [beide zu einem Teig gemacht] erhalten) fällt, den Niederschlag ausfüßt, und dann mit ägender Kalilauge übergießt. Diese giebt ihm erst die bläuliche Schattirung. Nach einer Stunde gießt man sie ab und süßt ihn aus. Die Alzauge wird durch Kochen von 1  $\mathcal{L}$  Potasche, 2  $\mathcal{L}$  gebrannten Kalk und 10  $\mathcal{L}$  Wasser bereitet, und man rechnet so viel auf jedes Pfund der Farbe (Hollunder).

Gürth's Art, Mitis-, Kaiser- oder Wienergrün zu machen (zu Bd. II. S. 338). Joseph Gürth und Johann Lafontaine, patent, am 12. August 1822 in Oesterreich, nehmen

statt des zur Erzeugung dieser Farben bisher unentbehrlich gewesenen Grünspan, holzessigsauren Kalk, aus welchen das essigsaure Kupfer (Grünspan) mittelst Kupfervitriols durch wechselseitige Zerlegung sich bildet, oder verwandeln die aus dem holzessigsauren Kalk durch sorgfältige Behandlung mit Schwefelsäure gewonnene reine Essigsäure, nachdem Bleiglätte in derselben aufgelöst worden, mittelst Kupfervitriols in essigsaures Kupfer, oder lösen Kupferoxid oder dünnes Kupferblech in der aus essigsaurem Kalk erhaltenen Essigsäure. In die essigsaure Kupferauflösung, welche eingedickt werden muß, wird, nachdem sie noch heiß geseiht worden ist, eine angemessene Menge einer siedenden Lösung des weißen Arsens in Wasser gegeben, und mitgekocht, wodurch neutrales arseniksaures Kupfer entsteht, welches die verlangte Farbe ist.

Bereitung des Kobaltblaus (zu Bd. II. S. 196).  
Hollunder theilt in seiner Farbenchemie S. 193 mehrere Bemerkungen über die Bereitung des Thénard'schen Blaus mit. Reinheit der Urstoffe ist nach ihm höchst wesentlich zur Erhaltung einer schönen Farbe. Auch hält er den Schwefelsäuregehalt der Thonerde für nachtheilig, und empfiehlt, diese aus Salz- oder essigsaurer Thonerde zu bereiten. Das Glühen muß in einer flachen Porzellschale unter der Muffel, nicht im verdeckten Schmelztiegel geschehen. Die feurigste Farbe erhält man aus 2 oder 4 Thonerde auf 1 phosphor. und arsenik. Kobalt. Hauptsächlich ist, die zusammengeriebene Mischung vor dem Glühen mit  $\frac{1}{4}$  ihres Gewichts Salzsäure abzureiben oder anzurühren. Die Farbe erhält dadurch einen grünlichen, aber sehr brillanten Ton. Aus Kobaltlösungen kann man, wenn sie freie Säuren in Ueberschuß enthalten, durch Durchtreiben von Schwefelwasserstoffgas die fremden Metalle, mit Ausnahme des Nicks, fällen. Eben so kann man auch durch Zusetzen von Kalilösung die fremden Metalle fällen, da das Kobaltoxid

sich erst zuletzt abscheidet. Eben so durch arseniksaures Kali, wenn man dieses so lange eintröpfelt, bis der Niederschlag röthlich zu werden anfängt.

Reines salpetersaures Kobaltorid erhält man, wenn man Kobalterz, das bloß mit Nikel oder Eisen verunreinigt ist, ungeröstet in Salpetersäure auflöst, wobei der Arsenik zur Säure wird, dann gelinde eindunstet und zur Kristallisation hinstellt. Es kristallisirt zuerst das schwerlösliche arseniksaure Nikel in rhomboidalen Kristallen von olivengrüner Farbe. Doch enthalten diese immer etwas rothe arseniksaure Kobaltkristalle, und die Mutterlauge erscheint sehr roth. Das etwa gebildete arsenikf. Eisen schlägt sich als das unauflöslichste zuerst mit nieder. Die Lauge wird dann weiter einer freiwilligen Verdunstung überlassen, wobei sich aufs neue Kristalle bilden, die zwischen olivengrün und granatroth das Mittel halten; sie werden aus der jetzt noch reiner an Farbe erscheinenden Flüssigkeit herausgenommen, und dieselbe Operation so lange wiederholt, bis endlich die Kristalle ohne grüne Beimischung ganz rein roth sich zeigen. Jetzt erst hat man reinen salpetersauren Kobalt.

Die zugleich durch Oridation des Schwefels aus dem Erze mitgebildete Schwefelsäure hat hier, bei der Anwesenheit der stärker wirkenden Arseniksäure, keinen störenden Einfluß auf den Erfolg des Prozesses, und was von Schwefel und Arsenik nicht in Säure verwandelt ist, bleibt unauflöst bei dem kochenden Zustande. Ist Kalkerde mit aufgelöst, so kann man leicht durch Ammoniak das Kobaltorid davon rein abscheiden, weil die Kalkerde nicht niederschlägt.

Hat das Erz noch Wismuth, Kupfer, Blei, so muß man diese aus der Lösung vor der Kristallisation durch Schwefelwasserstoff fällen.

Auf eine andere Art erhält man salpeters. Kobalt, wenn man 1 Th. kalzinirten Kobalt mit 4 Th. 20grädiger Salpetersäure auflöst, den Rückstand mit verdünnter Schwefelsäure aussüßt, beide Flüssigkeiten eindunstet, um das Eisen und die freien



Säuren zu entfernen, wieder in Wasser löst, mit salpeterscher Blüthe versetzt, und durch Darchtreiben von Schwefelwasserstoff gereinigt. Diese Lösung enthält nun bloß noch Nickel.

Zur Bereitung der reinen, salzsauren Kobaltlösung, gibt Houttander folgende Vorschrift: Man nimmt 1  $\mathcal{L}$  Kobalterz, und röstet es wiederholt so lange mit Kohlenstaub, bis allen Arsenitgeruch völlig verschwunden ist, übergießt den Rückstand mit 3  $\mathcal{L}$  starker Salzsäure, und läßt es einen Tag lang digeriren. Nun seihet man das Flüssige ab. Im Rückstande behält man Kiesel, Schwefel und graues Arsenikoxid. Das Fluidum dampft man bis zur Trockne ein, und wiederholt diese Operation, nachdem man das Trockne wieder aufgelöst hat, noch ein- bis zweimal. Beim Eindampfen setzt man ein wenig Salpetersäure zu. Durch diesen Handgriff sondert man Wismuth und Eisen ab.

Nur in dem Falle, daß man ein sehr mit andern Geschieben gemengtes Kobalterz angewandt hat, wird man vielleicht noch ein Zersezzen mit Wasser und Abschwefeln der Flüssigkeit müssen lassen nachfolgen, sonst ist sie gewöhnlich sehr rein, und enthält kaum, außer Nickel, noch etwas fremdartiges metallisches.

Weder durch Versetzung der angesäuerten Flüssigkeit mit Eisen, Zink oder Zinn, um das Nickel abzuscheiden, noch durch Uebersättigung derselben mit Kali, um dreifache Salze zu bilden, unter welchen das kalihaltige salzsaure Nickel zuerst anschieszen sollte, gelang es Herrn H., den Zweck zu erreichen. Eben so wenig genügende Resultate gab die Lhenardsche Methode der Reinigung des nickelhaltigen Kobaltoides durch Behandlung mit oxidiert salzsaurem Kalk. Noch am besten inzwischen schien sich die Buchholz'sche Angabe zu bewähren, nach welcher die mit Hexamoniaf bis zur Wiederauflösung des gefallenen Niederschlages versetzte salzsaure nickelhaltige Kobaltsolution, mit Wasser verdünnt und im Sandbade kochend digerirt, dabei zuerst das Kobaltoxid ganz rein, oder nur mit wenigem Nickeloxyd verbunden, fallen läßt, während bei zu gehöriger Zeit

unterbrochener Digestion, das Nikeloxid rein, oder nur mit wenig Kobaltoxid vermischt, in der Flüssigkeit gelöst bleibt. Man kann auch die salzsaure Auflösung entweder für sich, oder mit ein wenig Salpetersäure versetzt, im Sandbade eintrocknen, um die freie Säure zu entfernen, und dann erst die Wiederauflösung der gewöhnlich violblauen, an der Luft zerfließlichen Masse mit Ammoniak, und die weitere Zersetzung vornehmen.

**Schwefels.** Kobaltoxid erhält man auf folgende Art, welche die einfachste und wohlfeilste sein dürfte. Ein Theil Zaffer wird mit 4 Th. Schwefelsäure behandelt, dann die Säure vom Zaffer in einer Retorte bis zur Trockne abgezogen, der Rückstand aber bis zur Erschöpfung mit Wasser ausgekocht. Enthält er noch Kobalt (was das Zusammenschmelzen mit Borax vor dem Löthrohr zeigt, da er dann hier blaues Glas gibt), so wiederholt man dieselbe Behandlung. Die erhaltenen Auszüge dunstet man stark ein, wobei sich Gips abscheidet, seigt sie und setzt dann langsam eine Lösung von Potasche zu, bis die fremden Metalle gefällt sind und der Kobalt niederzufallen beginnt. Man erkennt dis, wenn der getrocknete Niederschlag vor dem Löthrohr mit Borax zu einer blauen Perle schmilzt.

---

**Bläuliches Grün ohne Kupfer.** Man mischt 3 Th. grünes Chromoxid und 7 Th. Kobaltoxid und glüht die Mischung. Oder man mischt 3 Th. kohlensaures Zinkoxid mit 1 Th. Kobaltoxid und verfäbrt eben so.

---

**Ofen zur Kalzination von Knochen, Horn etc.** Nach Hollunder (dessen Beiträge zur Farbechemie I. 209) wird ein solcher Ofen am besten in einer Ecke von zwei aneinanderstehenden Mauern aufgerichtet. Er stellt eine große Destillirblase vor und wird durch einen Helm geschlossen, dessen Röhre durch die Außenmauer geht und in den hölzernen Vorlagegefäßen ausmündet.

Der Ofen ist etwas über mannshoch, länglich vierseitig, mit abgerundeten Ecken, oben mit einem Gewölbe versehen, welches den Helm schließt.

Der untere Theil des Ofens ist demnach ein längliches Bierel, das etwas mehr als eine Elle hoch, über drei Ellen lang und zwei Ellen breit und mit einer gußeisernen Platte von dieser Größe gedeckt ist. Unter dieser Platte liegt der Feuerraum, der Koft und Aschenherd \*). Auf ihr ist der eigentliche Verkohlungsraum mit Backsteinen erbaut, eben so lang in der Art, als der untere Theil, aber nach oben abgerundet, und daher gewölbt.

Die unterste Grundsohle des Ofens ist in der Erde von einer Schicht Mauerziegeln ausgeführt, und ihre obere Fläche liegt mit der Hüttensohle in einem Niveau. Von selbiger bis an den von Ziegeln gemauerten Koft beträgt die Höhe 12 Zoll für den Aschenfall, von der obersten Fläche des Koftes hingen bis an die eiserne Platte, für den Feuerraum, ist diese Höhe 13½ Zoll.

Der Koft ist von gewöhnlichen Mauerziegeln, auf das halbe Viertel gesetzt, konstruirt, und der Zwischenraum zwischen seiner Oberfläche und der eisernen Bodenplatte des Ofens — der Feuerraum ist durch 3 Zungen oder Schiedmauern in 3 Theile abgetheilt. Diese Zungen sind ebenfalls von Ziegeln, auf die breite Grundfläche gelegt, also 6 Zoll breit aufgemauert. Zwei davon laufen von der Vorderwand des Ofens nach der Rückwand zu und zwar eine in einem Abstände von einer Biertelelle von der rechten, die zweite in einer eben so großen Entfernung von der linken schmalen Seitenwand des Ofens. Sie reichen nicht an die Hinterwand des Ofens, sondern lassen et-

---

\*) Der Aschenherd kann 12 Zoll Höhe, der Feuerraum (vom Koft bis an die Platte) 13½ Zoll Höhe erhalten. Der Koft wird von gewöhnlichen Ziegeln, auf das halbe Viertel gesetzt, erbaut.

nen Zwischenraum, durch welchen das Feuer frei hindurch spielen kann. Die dritte dieser Zungen oder Schiedmauern liegt genau in der Mitte zwischen den beiden ersten, und in der Mitte des Kofes, geht von der Hinterwand des Ofens nach vorn zu, und ist etwas kürzer als die beiden vordern Zungen.

Es ist klar, wie dieser Feuerbau den Zwecken des Ofens förderlich wird. Das von vorn eingeschürte Feuer verbreitet sich allenthalben unter der Platte von Eisen, und erhält es im beständigen Glühen. Da es nun keinen andern Ausweg findet, so muß es um die Zungen herum, nach vorne zugehen, dann weiter in den daran stoßenden Seitenkanälen aufwärts streichen, und endlich mittelst des eisernen Rohres, welches es ebenfalls glühend macht, noch einmal durch den Ofen geleitet, hier noch eine zweite Heizung verrichten. Ohne dieses Rohr, bloß durch die Platte von unten, würde eine vollständige Verholung im Ofen, wegen des großen Volumens und der schlechten Wärmeleitungsfähigkeit der verarbeiteten Stoffe, schwerlich erreicht werden.

Der Aschenfall ist durch eine Scheidewand nach der Tiefe des Ofens in zwei gleiche Hälften getheilt. Vorn ist er mit einer Brustmauer geschlossen, in welcher zwei eiserne, etwa dreiviertel Fuß im Quadrat große Thürchen zum Zuge und zum Ausnehmen der Asche angebracht sind. Auch der Feuerraum ist in der Vorderwand mit einer etwas größeren eisernen Thür versehen.

Durch den beschriebenen Feuerbau gewinnt der Ofen auswendig von der Vorderseite, indem durch die aufwärts geführten Feuerkanäle eine Art von Gewölbe gebildet wird, einige Ähnlichkeit mit einem Eisenbofosen.

Die eiserne Platte, die, wie schon erinnert, drei Ellen lang, zwei Ellen breit und etwas über einen Zoll stark ist, bildet die Sole des innern Ofens oder des Verholungsraumes. Sie ist an den Ecken abgerundet, und nach dieser Abrundung regulirt sich auch die innere Gestalt des Ofens, der nur, etliche

30 Zoll im Lichten enger ist, als die Größe dieser Platte nach allen Dimensionen beträgt. Sie bedeckt den Feuerraum, und ruht auf den Umfassungsmauern, so wie auf den drei Zungen auf. Genau über der Zunge b ist im Innern des Verkohlungsraumes auf der eisernen Platte eine ähnliche, oder vielmehr jener Zunge ganz gleiche kleine Mauer aufgeführt, die 18 Zoll hoch ist, und zur hintern Auflage des eisernen Zugrohres dient. Hinter der Rückwand des Ofens, durch welche dieses Rohr hindurch geleitet ist, wird von der Ausmündung desselben an die Esse aufgeführt, welche schräg hinter dem Ofen hinaufgeht, und gegen eine Elle noch über demselben hervorragt, oder um so viel höher ist. Underthalb Ellen unter ihrer obern Mündung ist sie mit einem blechernen Schieber, zur Abstimmung der Temperatur, versehen. Die ganze bisher beschriebene Einrichtung des Ofens ist für Steinkohlenfeuerung berechnet.

Auf die erwähnte eiserne Bodenplatte werden nun die Umfassungsmauern des Ofens, von gut gebrannten Ziegeln, ein Fuß stark, aufgeführt. Nur in den 4 Ecken beträgt, wegen der Abrundung, die Dike etwas mehr. In der Vorderwand sind unten an der Bodenplatte, und zwar an den beiden Ecken, zwei Oeffnungen, zu 1 Fuß ins Gevierte, gelassen, die zum Ausziehen der fertigen Kölen dienen. Während der Ofen im Gang ist, sind sie mit Kalksteinen zugemauert.

Die Wände des Ofens werden oben kuppelförmig zusammengezogen, das dadurch entstehende Gewölbe ist aber nicht mit Ziegeln geschlossen, sondern es bleibt eine Oeffnung von  $2\frac{1}{2}$  Fuß im Durchmesser, auf welche die oberste Schlußplatte gedeckt wird. Diese ist gleichfalls von Gußeisen, zirkelrund und etwas konver, der gewölbten Form des Ofens entsprechend, mit einer, in der Mitte befindlichen runden Oeffnung, von 1 Fuß im Durchmesser, in welche der Hahn paßt, versehen. Der Helm ist von der gewöhnlichen Form, aus Schwarzblech gemacht, und 1 Fuß hoch. Der Schnabel desselben, ebenfalls von Schwarzblech, ist 1 Fuß lang und 4 Zoll im Durchmesser

## 144 Ofen zur Kalzination von Knochen 2c.

weit. Der Hals des Helmes ist etliche Zoll lang, und im äußern Durchmesser ein wenig kleiner, als die Oeffnung in der Schlußplatte. Er wird wie ein Zapfen in diese Oeffnung eingelassen, und die Fugen gut mit Lehm verstrichen. Der Lehm dient überhaupt zum Putzen der obern Schlußplatte, des Helms, der Röhre u. s. w., so wie zum Verstreichen der etwa durch die elastischen Dämpfe, die sich einen Ausweg suchen, entstandenen Risse und Oeffnungen auf der äußern Oberfläche bei diesem Apparate.

Die Höhe des innern Ofens, oder des eigentlichen Verholungsraumes, von der eisernen Bodenplatte bis an die eiserne Schlußplatte beträgt 4 Fuß 8 Zoll. Die innern Wände des Ofens beschlägt man mit einem feuerwiderstehenden Kitt aus Lehm, Eisenfeile, Blut, Haaren 2c., von außen aber wird der ganze Ofen mit Lehm überzogen.

Als Vorlage zu diesem großen Destillirapparate dienen drei starke Standlöcher, cylindrisch 5 Fuß 4 Zoll hoch, und 2 Fuß 11 Zoll im lichten Durchmesser weit. Jedes ist mit 4 starken eisernen Reifen beschlagen, wovon einer am Defel, einer unten am Boden, und die beiden andern in gleicher Entfernung von diesen befindlich sind. Unten am Boden haben diese Fässer einen Zapfen. Sie stehen nicht unmittelbar auf der Erde, sondern auf einem 7 Zoll hohen, mit Brettern belegten Bolengerüste, um das Ablassen der darin befindlichen Flüssigkeiten bequemer vornehmen zu können.

Diese Fässer sind unter einander durch hölzerne, 4 Zoll starke Röhren, die zwischen dem ersten und zweiten Reifen von oben von einem Fasse zum andern gehen, verbunden. Die Kommunikation des ersten Fasses mit dem Schnabel des Helmes macht eine blecherne, zweimal unter etwas stumpfen Winkeln umgebogene Röhre. Ein blecherner Vorstoß geht vom Schnabel des Helms durch die Mürmauer, an welcher der Ofen lehnt, durch, und verbindet so diesen mit der eben beschriebenen Röhre.

Die

Die Dauben der Fässer sind anderthalb Zoll stark, und beide Böden fest durch die Reifen angetrieben. Während der Destillation wird durch Rinnen fortwährend kaltes Wasser auf alle drei Fässer geleitet, um sie immer kühl zu erhalten.

Bereitung des Knochenschwarzes \*). Der oben beschriebene Ofen wird nach abgenommener Deckplatte mit thierischen Theilen aller Art, als da sind: Knochen, Knorpel, Sehnen, Flehsen, Hörner, Hufe und Klauen, Häute u. s. w., [auch Blut und Haare \*\*)] die aber trocken sein müssen, so dicht als möglich angefüllt, dann Platte und Helm aufgesetzt, alle Fugen gut lutirt, und auch der Ofen von außen mit Lehm gut überzogen. Die Knochen (von Pferden, Hunden, Katzen etc.) werden, wenn sie zu groß oder sperrig sind, wodurch zu viel leere Räume im Ofen entstehen würden, mit einem Beile so klein, als es sich thun läßt, zerhackt.

Die Quantität der einzubringenden Beschikung, in gewichtlicher Hinsicht, richtet sich natürlich nach der Beschaffenheit derselben; so geht von Knochen und Hörnern ein größeres Gewichtquantum hinein, als von Flehsen und Leder und dergleichen. Im Allgemeinen kann man annehmen, daß ein Ofen von der beschriebenen Größe, von den leichtern in ihm zu verkolenden Theilen, 5, 6 bis 7 Zentner, von den schweren aber 8, 9 bis 10 Centner auf einmal faßt.

Wenn die Beschikung gehörig eingebracht ist, und der Ofen, so wie alle Fugen gut lutirt sind, so läßt man das Feuer angehen. Die bei dem beschriebenen Ofen angegebene Kon-

\*) Hollunders Beträge. S. 215 bis 249.

\*\*) In dem folgenschwargern und maifaserreichen Jahre 1811 wurden in einer bedeutenden chemischen und Farbensabrik, die von Kindern in großen Quantitäten gesammelten und Scheffelweise zu wolfeilem Preise angelieferten Maifäser, in diesem Ofen destillirt, und die rückbleibende Asche auf blausaures Kali benutzt.

Struktion des Feuerraums ist auf Steinkohlenheizung berechnet. Das Feuer wird in dem Grade unterhalten, daß die untere Platte immer roth glühend bleibt, und so lange damit fortgefahren, bis die Verkolung beendet ist, und keine flüchtigen Produkte mehr übergehen. Dies läßt sich daran erkennen, wenn der Schnabel und die Vorlag Röhrre am Helm anfangen abzukühlen. Ein solcher Brand dauert 36 bis 40 Stunden durchschnittlich.

Im Verlaufe des Prozesses ist nichts weiter zu beobachten, als alle etwa entstehenden Oeffnungen und Vorste an der Lutirung sowol, als am Ofen selbst, sogleich sorgfältig mit Lehm wieder zuzumachen, und im Falle selbige zu sehr überhand nehmen sollten, das Feuer etwas zu vermindern, um dadurch der allzu heftigen Entwicklung elastischer Dämpfe in etwas Einhalt zu thun.

Die Produkte dieser Operation sind: thierische Kolo im Ofen, in den Vorlagen aber, und zum Theil in der Verbindungs Röhrre, brenzliche kohlensaure Ammoniakflüssigkeit (Hirschhorngeist, Spir. corn. cervi), brenzliches thierisches Del (Oleum animale seu cornu cervi foeditum), und konkretes kohlensaures Ammoniak (Sal corru cervi volatile crudum).

Da man die flüchtigen Produkte in den Vorlagen nicht von jedem einzelnen Brande sammelt, sondern nur von Zeit zu Zeit, wenn sich die Flüssigkeit anhäuft, selbige durch die angebrachten Zapfen abläßt (das konkrete Salz, wenn sich dessen viel angefetzt hat, muß man durch eine etwa im Defel der Vorlaggefäße angebrachte Oeffnung ausnehmen), so kann auch die Erzeugung derselben im Verhältnisse zu den angewandten thierischen Theilen nicht genau angegeben werden.

Anderß aber verhält es sich mit der rückständigen Kolo. Jedoch läßt sich ein allgemein gültiges Anhalten auch hier nicht geben, sondern es kommt dabei natürlicher Weise viel auf den Zustand (besonders die mehrere Trockenheit oder Feuchtigkeith) an, in welchem sich die zur Beschikung angewandten thierischen Theile befinden.



So erhielt Hollunder unter andern: aus einer Beschikung von 5 Zentner trockenen Lederschnitzchen an gut ausgebrannter Koke, 143½ Pfd.

Ein andermal wieder aus 6 Ztrn. 36 Pfd. Lederschnitzchen 231 Pfund Koke.

Ferner aus 8½ Ztr. Klauen 2½ Ztr. Koke u. s. f.

Die thierische Koke wird bekanntlich zum blausauren Kali, und unmittelbar dadurch zur Berlinerblau-Fabrikation so wie zum KolenSchwarz verwandt. Aus verkohlten Knochen kann man auch Phosphorsäure bereiten.

Durch das Verkohlen in dem Verkohlungsöfen werden die thierischen Theile nicht hinlänglich schwarz, um schönes Knochenschwarz zu geben. Man glüht sie daher noch einmal in Tiegeln, oder besser in gußeisernen Cilindern, deren Wände  $\frac{1}{4}$  Zoll dick, und die 4 bis  $4\frac{1}{2}$  Fuß lang, und 7 bis 8 Zoll weit sind, und an einem offenen Ende mit einem Defel umschlossen werden können.

Um diesen Cylindern glühen zu können, wird ein länglichtviereckiger Windofen mit etwas breiten eisernen, nach der Länge des Ofens gelegten Roßstäben, unter einem Schornstein errichtet. Am besten erbaut man ihn in einer Ecke unter dem Schornstein, so daß die hintere lange, so wie die eine schmale Seite des Ofens von den Brandmauern gebildet wird. Man braucht daher bloß die vordere lange Seite von gewöhnlichen Ziegeln einfach aufzumauern. Die vorderste schmale Seite wird, da sie bei jedem Brande weggenommen werden muß, um den Cylindern durch diese Oeffnung in den Ofen zu bringen, bloß trocken von Ziegeln aufgesetzt. Die Länge dieses Ofens beträgt  $2\frac{1}{2}$  Elle, die Breite  $1\frac{1}{2}$  Elle, und die Höhe zwei Ellen. Unten an der Hüttensohle hat selbiger auf der langen Seite vier bis fünf Zuglöcher unter dem Roßte, mittelst welcher man die Direction des Feuers auf jedem beliebigen Punkt in seiner Gewalt hat. Zu schönem Knochenschwarz läßt man die aus dem Verkohlungsöfen, wenn er erkaltet ist, herausgenommen schwarz gebrannten

Knochen, Horn und dergleichen in dem Stampfwerke klar stoßen, und durch ein feines Drathsieb durchschlagen. Jetzt wird dieses Pulver mit dem dritten Theile der Hälfte seines Gewichtes eben so gestoßenen und durchsiebten Lein- oder Rübsenkuchen, oder auch mit so viel Oeleum cornu cervi foetidum, daß sich eben die Masse ballt, vermischt \*), und mit dieser Beschickung der Schwarz-Cylinder fest vollgestoßen, nachdem er vorher auf seiner äußern Oberfläche über und über, ein bis zwei Quersfinger dick, mit einem Lutum aus Lehm und Kuhhaaren beschlagen worden. Dann wird der Defel darauf gestülpt, und ebenfalls mit Lehm gut verschmiert, worauf der Cylinder auf ein paar untergelegte Ziegelstücken auf den Rost des Schwarzbrennofens der Länge nach gelegt, der Ofen mit Schlaken besetzt, und so lange gefeuert wird, bis der Cylinder ringsum mit Glut umgeben ist.

Gewöhnlich beschickt man den Cylinder früh morgens, und bringt ihn in den Ofen, welcher sogleich angefeuert wird. Die Feuerung setzt man den ganzen Tag über fort, und schüttet Abends um sieben, acht Uhr den Ofen noch einmal gehäuft voll, worauf man ihn dann die Nacht über ruhig ausbrennen läßt, und wenn alles erkaltet, den Cylinder aus dem Ofen herausnimmt.

Die aus dem erkalteten Cylinder ausgeleerte schwarze Farbe wird nun, wegen des Verstiebens, schwach angefeuchtet, und in die nassen Mühlen gebracht. Auf jede Mühle kann man gegen  $\frac{1}{2}$  Zentner aufschütten und so viel Wasser zulassen, daß es einen ganz dünnen Brei gibt. Sollte während des Malens sich Wasser verflüchtigen, und die Masse in der Mühle, die beständig mit einem Defel bedeckt ist, dick werden, so kann man sie wieder mit Wasser verdünnen.

\*) Da der Zusatz von stinkendem Oele immer ein tieferes Schwarz der Farbe bewirkt, so kann man ihn auch, bei Anschlägen von Lein- und Rübsenkuchen deunoch mit anwenden, besonders wenn sich kein anderer Absatz davon machen läßt.

In diesen Mühlen bleibt das Schwarz so lange, bis eine zwischen die Finger genommene Probe sich durchaus nicht mehr fühlen läßt, welches wenigstens von der Zeit des Einschüttens an gerechnet, und wenn die Mühle ununterbrochen im Gange ist, 48 Stunden, öfters aber auch länger dauert. Dann wird die Farbenflüssigkeit aus der Mühle durch den Hahn abgelassen, die Mühle noch mit reinem Wasser nachgespült, und nun entweder gleich auf die Filtrirkräusen gebracht, oder noch vorher abgeschlemmt.

Da es nämlich bei dieser Farbe auf die möglichste Feinheit und Zartheit ankommt, so kann man, wenn man extrafeine Sorten verlangt, den gut gemalenen Farbenbrei durch gewöhnliches Abschlemmen mit Wasser noch in zwei oder drei Arten, fein, mittel und ordinär, zerlegen, und jede für sich weiter behandeln. Man könnte auch das Gröbere nenerdings einer wiederholten Präparation in den nassen Mühlen unterwerfen.

Den auf eine oder die andere Art erhaltenen schwarzen Farbenbrei bringt man auf ein großes leinenes, über die Filtrirkräusen ausgebreitetes Tuch, und gießt das ablaufende Trübe so lange wieder zurück, bis bloß helles Wasser abtröpfelt. Hier auf bleibt, unter öfterm Durchrühren der Masse mit einem Spatel, selbige so lange stehen, bis sie die gehörige Konsistenz angenommen hat, und wird dann auf die bei andern Farben gebräuchliche Art gepreßt, nach diesem der erhaltene Kuchen der Quere nach in Streifen geschnitten, solche in einzelne, einer welschen Ruß große Stücke mit den Händen zerlissen, auf die gewöhnliche Art auf Trockenbretter nebeneinander gelegt, und auf der Trockenstube so lange getrocknet, bis die Stücke klingend dürr sind. Diese kommen nun in die Rollmühlen, wobei man auf ein Faß einen halben Zentner des trockenen Schwarz rechnet, und bleiben, bei stetem Umlange dieser Maschinen, wenigstens 48 Stunden, oder vielmehr so lange darin, bis alles zu einem unbegreiflichen Staube geworden ist, welcher nun die fertige Farbe darstellt.

Die Erfahrungen über die Ausbeute bei dieser Farbe geben die angewandten rohen Materialien geben folgendes Anhalten:

270½ K Rohbeschifung, bestehend aus  $\frac{2}{3}$  gestoßenen Leinsuchen,  $\frac{1}{3}$  gestoßenen Knochen, lieferten, zweimal \*) gebrannt, 147½ K gutes Schwarz.

Es ist zu bemerken, daß während dem Glühen, durch eine entstandene Oeffnung des Cylinders ein nicht unbeträchtlicher Theil der Beschifung verbrannt war. Die naß gemalene Farbe wurde in drei Sorten abgeschlemmt, und wog, nach dem Trocknen, und zwar:

Nro. 3. als das feinste 46½ K

Nro. 2. als das mittlere 46½ K

Nro. 1. als das ordinäre 30 K

---

144 Pfund.

Also ging beim Mahlen und Schlemmen noch 3½ K (= 2½ pro Cent ungefähr) verloren.

Bei einer andern Arbeit gaben 188 K dergleichen Rohbeschifung aus Knochen und Leinsuchen, im Cylind. einmal gebrannt:

113 Pfund Schwarz.

So gab weiter wiederum 190 Pfund Rohbeschifung, einmal gebrannt:

111½ Pfund gutes Schwarz.

---

Bereitung des Bisters (Nachtrag zu Bd. II. Seite 372). Auch aus Stein, oder Holzcolentbeer läßt sich eine Art Bister bereiten, wenn man ihn so lange in offenen Gefäßen erhitzt, bis die öligen und sauren Theile entwichen sind, und er

---

\*) Wenn vielleicht das erstemal die Hitze beim Schwarzbrennen nicht stark, und daher die Tiefe der Farbe nicht intensiv genug ausfällt, so wird das Brennen im Cylind. noch einmal wiederholt.

ganz zerreiblich ist. In Kalien löst er sich dann leicht, und gibt mit Soda eine gallertartige, mit Potasche eine flüssige Auflösung, die als ungerstörliche Dinte empfohlen wurde, aber freilich den Fehler hat, daß sie die Feder sehr angreift.

---

Fontenelle's Tusch (zu Bd. II. S. 409). Er nimmt seinen Theil feinstes Elfenbeinschwarz, das er mit einer Auflösung von 6 Theilen feinsten Hausenblase in 12 Theilen Wasser oder von 1 Theil Süßholzsaft in 2 Theilen Wasser anmacht, im Wasserbade zu einem Teig eindunstet und dann formt. Die erhaltene Tusch soll eben so schwarz und brauchbar als die chinesische sein. — Flüssige Tusch erhält man, wenn man Lampenruß in einen heißen Leim von Pergament- oder Handschuhabfällen einrührt.

---

Tusch aus Kampferruß. Petirolas versichert, bessern Tusch, als der chinesische ist, aus Ruß von brennendem Kampfer erhalten zu haben, den er mit arabischem Gummi vermischt.

---

Steiner's Verfahren, Tusch zu bereiten. Versteht Baumwolle habe ich schon Bd. II. S. 409 der Farblunde zu geringer Tusch empfohlen. Steiner in Wien erhielt am 12. Januar 1823 ein Patent für Tusch, die er aus beschriebnem Papier und alten leinenen Lumpen macht. Beide werden verkolt, mit etwas Wasser fein gerieben, mit Tinte vermischt gekocht, an der Luft getrocknet, zerstoßen, mit Tinte abgerieben, getrocknet, geformt und dann vollends getrocknet. Die Tinte bereitet er aus  $1\frac{1}{2}$  Loth Blauholz, 8 Loth Eichenrinde, 6 Loth Knopperrn, 9 Loth Gallus, die mit 3 Seitel Bieressig oder 5 Seitel destillirtem Wasser gekocht worden, worauf man den Absud seigt, zum Kochen erhitzt, 4 Loth salzinterten Eisenvitriol und  $\frac{1}{2}$  Loth Salmial zusetzt, wieder seigt, das Geseigte bis zum Sieden erhitzt, 5 Loth fein gestoßenes Gummi einrührt,

die Flüssigkeit fest zugebott, einige Tage an einem warmen Ort stehen läßt, dann 10 bis 12 Tage bloß mit durchlöcheritem Papier bedekt, und zuletzt in gut gekorkte Flaschen gefüllt. Soll die Tinte zum Schreiben dienen, so nimmt man statt 3 Loth nur 2 Loth Gummi.

Gefärbte Stifte (Bd. II. S. 519). Die Gebrüder Joel in Paris erhielten am 29. Sept. 1821 ein französisches Einführungs-patent für gefärbte Stifte, die sie aus Berlinerblau, Auripigment, Bleiweiß, Zinnober und Karmin mit weißem Thon von Arcueil, venet. Terpentiu und in Weingeist von 30 Grad gelöstem Schellak machen. Das Verhältniß ist z. B. 6 von einer der obigen Farben, 4 Theile Thon, 1 Theil Terpentiu, 2 Theile Weingeist, 3 Theile Gummilak. Der Gummilak wird in Weingeist gelöst, die Lösung mit dem feingestossenen und gesiebten Thon vermischt, der Terpentiu und die Farbe zugelegt, eine ganze Stunde gut gerieben, dann an der Luft getrocknet, bis es sich zu einem Teig kneten läßt, und dieser in einer Rudelpresse in Stifte gepreßt, welche man gleich in luftdicht geschlossene blechene Büchsen bringt und eine Viertelstunde einem lebhaften Feuer aussetzt. Zuletzt werden sie wie gewöhnlich in Holz gesägt. (Für Deutschland ist dis Verfahren nicht neu.)

Anstrichfarbe mit Kartoffeln. (Bd. II. S. 545). Man reibt oder rührt 2  $\mathcal{B}$  gelochte Kartoffeln, 2  $\mathcal{B}$  Kreide und 4  $\mathcal{B}$  Wasser zusammen. Dieser Anstrich eignet sich für Thore, Gitter und andere der Luft ausgesetzte Gegenstände. Kartoffelstärke und Kreide gibt einen schön weißen Anstrich. Ein Theil Sand, zwei Holzasche, drei gelöschten Kalk mit Del gerieben geben einen Anstrich für hölzerne Häuser, der gegen Feuergefahr sichert und auch von Wasser nicht angegriffen werden kann. Zu Möbeln empfiehlt sich eine Mischung aus zwei Th. Jungfernwachs und 2 Th. Steindöl; man polirt sie nach dem Trock-

nen mit einem groben Luche und einer Bürste. — Stahl und Eisen, beinahe bis zum Rothglühen erhitzt, und mit Oefenbäsen, die man vorher in etwas Oel taucht, getrieben, sollen vor Rost und Rasse am sichersten geschützt werden.

Anstriche mit Thran (Bd. II. S. 550). In Cornwallis bereitet man eine dauerhaftere Anstrichfarbe aus engl. Heringsbrenn (Pildhardsbrenn), dem man unter Umrühren und Abschäumen erhitzt, bis er eine eingedickte Feder fängt, dann auf die Galonir einen Eßlöffel Bleiglätte zusetzt, 3 Minuten umrührt, und im Freien erkalten läßt. Der Thran trocknet schnell und wird zu einem festen Körper, wenn man ihm etwas Farbe zusetzt. Ein Anstrich davon auf Holz und Eisen hat ganz das Ansehen eines Firnisses \*).

Russische Anstrichfarbe für Holz, blechene Dächer ic. (Bd. II. S. 550). Lieutenant Blesson empfiehlt in den Verhandlungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbsleißes in Preußen 1826 S. 144 sehr den in Rußland für Dächer oder Holzwerke gebräuchlichen Anstrich. Er ist im Wesentlichen nicht von der S. 456 angegebenen schwedischen Anstrichfarbe verschieden. Man löst 2 B. 6½ B grünen Vitriol in 100 Maß Wasser durch Kochen auf, setzt 5 B gekochenes Fichtenharz zu, rührt 20 B Roggenmehl und 30 B Kolothat (oder 25 B sibir. Grün oder 12½ B Grünspan) und zuletzt 2½ Maß Hanföl zu. Die Farbe wird warm aufgestrichen und trocknet erst in einigen Tagen. Ein anderer besteht aus 1 B sib. Grün, 1 B Bleiweiß und 3 B Leinöl.

Verbesserungen beim Farbenanstriche, von Joh. Friedel in Wien (patent. am 27. April 1825), bestehen in der Anwendung des in Kaphtha aufgelösten Federhars

\*) Mechanic Magazin, Nov. 1826.

ges (Kautschouk) zu den dunklen Oelfarben, und einer Auflösung derselben harzähnlichen Substanz in Terpentinöl zu leichten Farben dieser Art, wodurch der Austrich an Haltbarkeit und Elasticität gewinnen soll.

**Farris Katundruckmaschine \*).** Der Erfinder hat bei der Herstellung dieser zunächst den Zwel, die Handarbeit bei dem Katundrucken möglichst zu beseitigen.

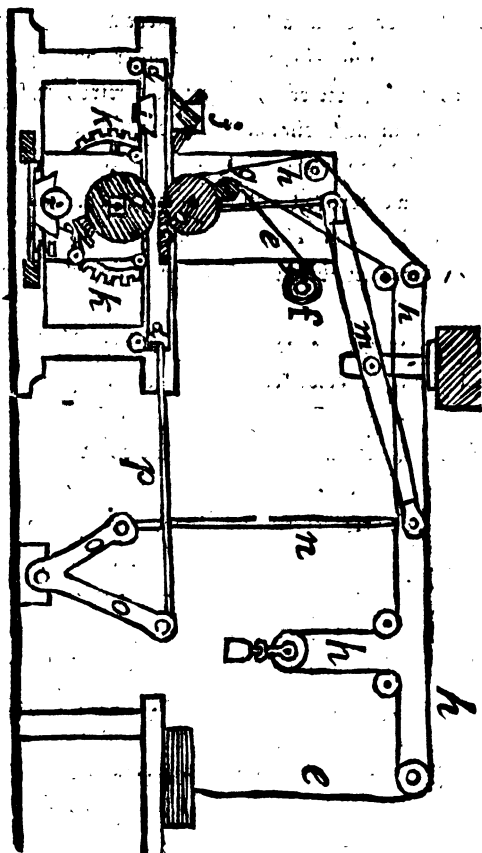
In der beistehenden Figur, welche einen Theil des Durchschnittes dieser Katundruckerpresse zeigt, bezeichnet a die Bodenwalze, b die Druckwalze, c die Kupferplatte, welche auf Lauffschienen d d befestigt ist; auf dieser Platte ist das Muster gestochen, welches auf den Katun gesetzt werden soll; e ist das Stül Katun, welches erst auf die Walze f gewunden, dann um die Lenkwalze g, und die Druckwalze b geschlagen ist, worauf es mit dem Filz ohne Ende, h h h h, einen weiten Weg zurücklegt, damit die darauf gedruckte Farbe Zeit hat, trocken zu werden, und dann bei e aufgeschichtet wird; i ist der Napf, in welchem sich die Farbe befindet, und j die Scharre, mit welcher die überflüssige Farbe von der Kupferplatte abgenommen wird.

An der Welle der Bodenwalze a ist eine Kurbel angebracht, vermittlest welcher dieselbe gedreht wird, und wenn der erweiterte Theil der Peripherie dieser Walze unter die Kupferplatte c kommt, wird diese in die Höhe gehoben und gegen den Katun gedrückt, während durch die Drehung der Walze a die Kupferplatte und zugleich der Katun auf diese Art bedruckt wird. Wenn nun die Kupferplatte auf diese Art vorwärts geschoben ist, faßt der Arbeiter Farbe in einen Pinsel und reibt diese über die Platte, deren Oberfläche er dann sogleich mit,

\*) London Journal, Febr. 1828.



teilt der Scharre:  $j$  schiebt, die aus einem dünnen Stief Stahl besteht. Die Kupferplatte wird nun wieder sammt ihren Laufschienen  $d$ , die sich auf kleinen Rollen bewegen, zurückgeschoben, und nun ist Alles in Bereitschaft, um einen zweiten Abschnitt



des Ratens zu bedrucken, wenn der erweiterte Theil der Walze  $a$  wieder herumkömmt. So weit ist die Construction des Apparates schon bekannt.

Die Zugaben, welche der Erfinder hinzugethan hat, bestehen zuerst aus einer Reihe von zusammengesetzten Hebeln,

welche dazu bestimmt sind, nach jedem Drucke die Lauffschienen d d und die Kupferplatte c zurückzuführen. Zweitens aus einem an der Welle von a befindlichen Krummzapfen, der mittelst Lenkstangen die Scharre f in Bewegung setzt, und mittelst derselben die übrige Farbe abnimmt; drittens in einer zweiten Platte, nächst dem dazu gehörigen Farbapparat, um in den eben bedruckten Ratun ein zweites Muster von anderer Farbe einzudrucken, so daß dieser Zweck erreicht wird, ohne daß man den ganzen Ratun noch einmal durch die Presse gehen zu lassen braucht. Endlich haben die Walzen, wenn der Ratun bloß einfarbig bedruckt werden soll, statt einer drehenden Bewegung nach derselben Richtung eine abwechselnde, so wie denn auch Stöße mit versenkten Wälzern statt der Kupferplatten eingesetzt werden können.

Um die zurückgehende Bewegung der Lauffschienen d d und der Platte c zu bewirken, ist an einem Arme des Rades k ein Stift angebracht. Das Rad k sitzt auf der Welle von a, und der Stift spielt in einem Schleifloche, das sich am Ende der Lenkstange l befindet; nachdem die Kupferplatte c durch die Walze a vorwärts getrieben worden, und der Ratun bedruckt ist, zieht besagter Stift die Lenkstange l und zugleich den einen Arm des Balancier's m herab, wodurch zugleich die Zugstange n in die Höhe gezogen und die Lage des Winkelhebels o in der Art verändert wird, daß die Zugstange p die Lauffschienen d d sammt der Kupferplatte in die Lage zurückzieht, daß der nächste Druck alsbald beginnen kann.

An jenem auf der Welle der Walze a angebrachten Rade befindet sich auch ein Krummzapfen mit Zughebeln, die die Scharre in Bewegung setzen, und so wie die Platte gefärbt ist, diese Scharre auf die Oberfläche der Kupferplatte niederlegen, so, daß beim Zuruffahren derselben alle überflüssige Farbe abgestrichen wird. Wenn zwei Farben auf den Ratun gedruckt werden sollen, so wird eine zweite gravirte und zwar gewölbte Platte q auf der Peripherie der Walze a beses-

stigt, für die unten eine Färbewalze, r, und eine Scharre angebracht ist. Sobald der erste Druck dem Ratun mittelst der Platte c gegeben worden, wirkt ein Hebel, der durch einen Zapfen auf dem Rade in Bewegung gesetzt wird, auf einen der Arme eines Sternrades ein, welches auf der Ase der Druckwalze befestigt ist, und bringt diese und den Ratun wieder in ihre vortige Lage zurück. Da nun die Walze a ihre Bewegung in derselben Richtung fortsetzt, so kommt die zweite Platte q zur Einwirkung, und das zweite Muster wird eingedruckt.

Die Art und Weise, wie mittelst eines Hebels die Walzen eine abwechselnde Bewegung erhalten können, ist nicht nachgewiesen; die Sache hat aber keine Schwierigkeit. Wenn wir recht verstanden haben, so soll man sich dieses Verfahrens bedienen, wenn man Stöcke statt Kupferplatten anwendet, und es soll zu diesem Ende ein Filz ohne Ende über drei Walzen geschlagen werden, von denen eine in den Färbetrog eintaucht, und durch diesen Filz sollen die Stöcke gefärbt werden.

Angabe der verschiedenen Farbmühlen und Farbreibmaschinen. Im 2ten Band von Leuchs Farbenkunde ist S. 12 die Mühle zum Malen des Weißes von Troyes, S. 21 die zum Malen des Bleiweißes, S. 126 die für Menzig, S. 569 die für Graphit und S. 572 eine englische Farbreibmaschine beschrieben. Hier folgen aus Karmarsch Einleitung in die Technologie die verschiedenen Farbmühlen, und aus Leuchs Handbuch X. 284 Rawlinsons Farbreibmaschine.

Gemeine Farbmühlen \*). Das Zerreiben geschieht durch zwei Mühlsteine, wie das Zermalen der Getreidekörner in den gewöhnlichen Malmühlen. — Hierher gehören auch

\*) Rees Cyclopaedia, Vol. XXIII. Art. Mill. — Poppe Encyclopädie I. 452.

einige Bleiweißmühlen \*), so wie die Mühle zum Malen der Smalte \*\*).

Rawlinson's Farbmühle \*\*\*). Sie gleicht in dem Wesentlichen ihrer Einrichtung der Malmühle des Williams \*\*\*\*).

Hollard's Maschinen zum Reiben der Farben †), patentirt in England 1824. Zwei Maschinen, von welchen die erste zum Zerdrücken härterer (mineralischer) Farben in grobes Pulver, die zweite aber zum Feinreiben bestimmt ist. Jene besteht aus zwei wie bei einer Oelmühle auf ihrer Stirn umlaufenden Steinen, von welchen einer glatt, der andere hingegen mit vielen spitzigen Erhöhungen oder Zähnen besetzt ist, um jenem in der Verkleinerung der Materialien vorzuarbeiten. Nach hinreichender Bearbeitung läßt man die Substanz durch eine abwärts gehende Röhre in ein verschlossenes Sieb fallen, welches von der Ziehstange einer Kurbel beständig hin und her geschüttelt wird. — Die zweite Maschine verrichtet das Reiben der Farben (trocken oder mit Oel oder Wasser) auf ähnliche Art, wie es gewöhnlich aus freier Hand geschieht. Zwei steinerne Käufer erhalten zu diesem Behufe eine doppelte Bewegung auf einer unter ihnen befindlichen horizontalen Steinplatte. Sie schieben sich nicht nur in gerader Linie hin und her (mittelfst einer zwei Kurbeln verbindenden Stange, woran sie befestigt sind), sondern bewegen sich zugleich in einem Kreise (vermöge einer Verzahnung, welche mit jenen Kurbeln zusammenhängt). Statt der zwei Käufer kann auch ein einziger grö-

---

\*) H. Ernst, Anweisung zum praktischen Mühlenbau, Bd. V. S. 85.

\*\*) Krünitz, Bd. 42. S. 124.

\*\*\*) Rees Cyclop. Vol. XXIII. Art. Mill. — Dinglers polytechn. Journal XIV. S. 62.

\*\*\*\*) Man sehe weiter hinten S. 160.

†) London Journal XLIV. August 1824. — Dinglers Journal XV. 407.

ferer cylindrischer Stein angewendet werden, der die vorerwähnten Bewegungen macht.

**Bleiweißmühle.** Zum Pulvern des Bleiweißes bedient man sich in den Bleiweißfabriken einer Maschine, welche aus zwei Walzen besteht. Das genannte Material wird, indem es zwischen denselben durchgeht, zerdrückt, und fällt auf ein Sieb, durch welches die noch darin befindlichen metallischen Bleistückchen abgesondert werden. — Der Engländer Ward suchte der Verbreitung eines schädlichen Staubes bei dieser Operation dadurch vorzubeugen, daß er die untere Walze nebst der Hälfte der obern unter Wasser legte \*).

**Farbmühle des Molard \*\*).** Auch sie besteht aus zwei übereinander liegenden, und zwar gußeisernen, wol polirten Cylindern, von welchen aber der eine sich schneller dreht als der andere. Jener wirkt daher nicht nur durch Druck, sondern auch noch durch Reibung auf die zu bearbeitende Farbsubstanz.

**Langelot's Farbmühle \*\*\*).** Das Reiben geschieht durch einen birnförmigen steinernen Kolben, der in einem gleichfalls steinernen Mörser mittelst seiner senkrechten, kurbelförmig gebogenen Axe umgedreht wird.

**Englische Maschine zum Reiben des Indigo go \*\*\*\*).** An dem untern Ende einer durch Räderwerk mittelst einer Kurbel umgedrehten senkrechten Welle ist ein mit sechs Armen versehenes Kreuz befestigt, dessen Enden eben so viele, schwere, eiserne Kugeln tragen. Die letztern verrichten das Reiben, indem sie sich auf dem rinnenförmig ausgehöhlten Boden eines runden Gefäßes bewegen.

---

\*) Journal für Fabrik XIII. 261.

\*\*) Bulletin VII. 174. — Ann. des Arts et Man. XXIX. 215.

\*\*\*) Rees Cyclop. Vol. XXIII. Art. Mill. — Dinglers polyt. Journal XIV. 56.

\*\*\*\*) Rees Cyclop. Vol. XIX. Art. Indigo Mills.

Eine andere englische Indigomühle \*). Zwei schwere gußeiserne Cylindern verrichten hier das Reiben, indem sie durch einen senkrecht stehenden vibrierenden Hebel auf dem halbkreisförmig vertieften Boden eines Troges vor- und rückwärts gerollt werden.

Vesèbre's Maschine zum Pülvern des Indigo \*\*). Ein hohler eiserner, an beiden Enden geschlossener Cylindern, der in einem passenden Gestelle um seine Ase gedreht wird, nachdem der Indigo nebst der nöthigen Menge Wasser und einer hinreichenden Anzahl schwerer eiserner Kugeln hineingegeben worden ist.

Rawlinsons Farbreibmaschine. Da die gewöhnliche Art, Farben abzureiben, ungesund und mühsam ist, so hat der Engländer Rawlinson eine Vorrichtung angegeben, mit der ein Arbeiter in 3 Stunden eben so viel reibt, als auf die gewöhnliche Art in einem Tag. Dabei wird die Farbe feiner und es geht weniger verloren. Er erhielt dafür von der Londoner Aufmunterungsgesellschaft die silberne Medaille und 10 Guineen.

Nachstehender Holzschnitt zeigt diese Vorrichtung:

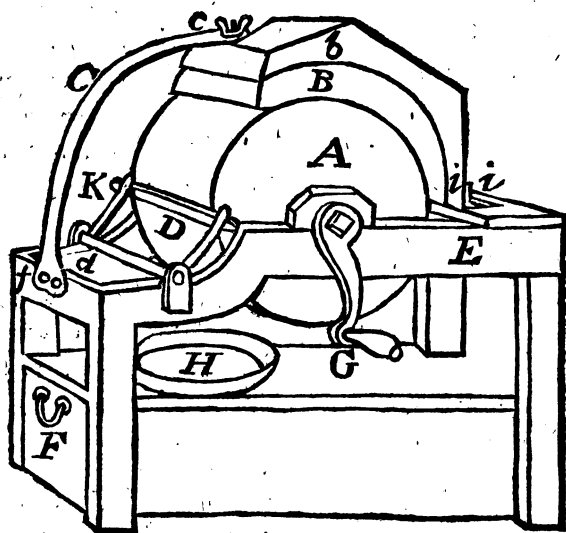
A Mühlstein von hartem (am besten schwarzem) Marmor; B der concave Reiber, der in ein hölzernes Gestelle b befestigt ist, welches seinerseits wieder in dem hölzernen Gestell E bei ii ruht.

C ein ungefähr zollbreites Eisen, das bei f ans Gestelle befestigt ist, und bei c mittelst einer Schraube an den Reiber befestigt ist, um ihn zu halten und nöthigenfalls fester andrücken zu können.

D Spatel aus einer Uhrfeder, 1 Zoll breit, in dem eisernen bei d beweglichen Rahmen k schief gegen den Mühlstein befestigt.

\*) Rees Cyclop. Vol. XIX. Art. Indigo Mills.

\*\*) Bulletin VII, 170. — Annal. des Arts et Manuf. XXIX. 202.



befestigt. Er dient, die hinlänglich geriebene Farbe vom Stein wegzunehmen, worauf sie in den Teller H fällt.

F Schublade um Federabfälle aufzubewahren, welche zum Putzen des Steines am geeignetsten sind. G Handhabe, durch die man den Mühlstein dreht.

Ehe man die Farbe auf die Reibvorrichtung bringt, muß man sie zu Pulver stoßen. Dann trägt man sie, mit Del oder Wasser vermischt, auf den Mühlstein oben bei dem Reiber auf, und dreht den Stein gegen denselben, worauf sie sich unter ihm hineinzieht und fein gerieben wird. Ist sie hinlänglich fein, so nähert man den Spatel, der sie abkratzt.

Bei der Vorrichtung, die er zu seinem Gebrauch besitzt, hat A  $16\frac{1}{2}$  Zoll Durchmesser und  $4\frac{1}{2}$  Zoll Dike. B bedeckt  $\frac{2}{3}$  von A, so daß 72 Q. Z. des Reibers stets reiben, während bei der gewöhnlichen Art mit Handreibsteinen selten mehr als 16 Quadrat Zoll in Thätigkeit sind. Uebrigens kann man A und B noch größer machen.

Zum Reiben der Farben könnte übrigens auch die einfache Leuchs Farbekunde. Nachtrag.

Reibvorrichtung dienen, die in mehreren deutschen Stringuts und Porzellanfabriken zum Reiben der Erde in Gebrauch ist. Es wird nämlich ein schwerer, auf seiner flachen Seite ausliegender und nur an den vier ausliegenden Enden etwas vom Boden absteher Stein mittelst eines Wellbaums, an den er durch eine Kette gehängt ist, in einem steinernen Trog herumgeführt. Die zu reibende Erde geht unter ihn, und wird dadurch fein gerieben. Hierbei ist besonders der Vortheil, daß, da man stets mit Wasser reibt, die gröbern Theile vorzugsweise unter den Stein kommen, indem die schon fein geriebenen sich im Wasser erheben, und von Zeit zu Zeit mit demselben abgelassen werden können.

---

Gravfer's Art, Wolle ohne Indig solid blau zu färben. Man erhitzt 4  $\mathcal{R}$  Alaun, 1  $\mathcal{R}$  rothen Weinstein, 1  $\mathcal{R}$  Eisenvitriol und 1  $\mathcal{R}$  Kupfervitriol mit Wasser, bringt, wenn die Flüssigkeit kocht, 50  $\mathcal{R}$  Wolle hinein, läßt 2 Stunden kochen, erkalten, und im Fluß ausspülen. Unterdeffen bringt man in den Kessel 6  $\mathcal{R}$  Blauholz,  $\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Fernambukholz (in einem Saß) kocht 4 Stunden, setzt 1  $\mathcal{R}$  Composition (wie zu Scharlach) und 6  $\mathcal{R}$  aufgelösten Gummilak zu, rührt 3 Minuten um und bringt die Wolle unter beständigem Ausbreiten hinein. Sie ist in 12 Minuten gefärbt.

---

Solides Schwarz ohne Indig. Man kocht 50  $\mathcal{R}$  Wolle oder Tuch mit 2  $\mathcal{R}$  Kupfervitriol, 2  $\mathcal{R}$  rothen Weinstein, 1  $\mathcal{R}$  Eisenvitriol und 1  $\mathcal{R}$  Gelbholz, läßt sie erkalten, ausspülen, und dann in einem durch zweistündiges Kochen von 6  $\mathcal{R}$  Blauholz und  $\frac{1}{2}$   $\mathcal{R}$  Gelbholz mit Wasser erhaltenen Absud 1 Stunde durchnehmen, herausbringen, das Holz noch  $1\frac{1}{2}$  Stunde auskochen und die Wolle wieder hineinbringen.



Solides Zimmtbraun ohne Beize erhält man, indem man Wolle mit bloßem Krapp kocht. 10—16  $\mathcal{L}$  Krapp genügen auf 50  $\mathcal{L}$  Wolle.

---

Chromroth (zu S. 105). Unter diesem Namen wird jetzt häufig nicht mehr das chromsaure Quecksilberoxidul, sondern rothes chromsaures Bleioxid verkauft. Man schätzt es besonders als Delfarbe, wo das Roth einen Stich ins Gelbe haben soll. Meist wird es durch Kochen von Chromgelb mit Kalilauge erhalten, obgleich es dadurch nicht so zinnoberroth wird, als wenn man es durch Schmelzen mit Salpeter darstellt. Nach Zuss ist es am besten auf 1  $\mathcal{L}$ . Chromgelb 4  $\mathcal{L}$ . Salpeter zu nehmen, zu der tiefsten Schattirung aber 5 bis 6  $\mathcal{L}$ . Salpeter. Man erhält vom Pfund Chromgelb 28 Loth Chromroth. Unter Siegellack eignet sich das Chromroth nicht so gut, als Zinnober, da es demselben einen Stich ins Gelbliche und die Eigenschaft sich beim Brennen leicht zu schwärzen gibt. Die rothe Farbe erzeugt sich bei der Fabrication des Chromroths nur äußerlich auf den Farbtheilchen, und daher wird sie, wenn man die Farbe rührt, geschwächt, indem dann die innern noch gelb gebliebenen Theile des Chromgelbs hervortreten.

---

Als zweiter Nachtrag zu diesem Werke erschienen die  
 300 Entdeckungen und Beobachtungen  
 in der  
 Färberei, dem farbigen Druck und der Farben-  
 Bereitung.

gemacht in den Jahren 1828 bis 1832.

Nürnberg bei C. Neuchs u. Comp. Pr. 16 Gr. sächs. od. 1½ fl.

Der Inhalt dieser Schrift ist folgender:

Ueber den römischen Alaun. — Einfluß oxidirender und ent-  
 oxidirender Körper auf Baumwolle. — Hermstädts Art Chroms-  
 säure aus chromf. Kali zu bereiten. — Maus Art Chromsäure  
 aus chromf. Kali zu bereiten. — Oudard und Mathers Verfahren  
 in verschiedenen Farben zu färben und zu drucken. — Buiffons  
 Vorrichtung Farbhölzer auszuziehen. — Schwarz Art den  
 Dampf der Söhnungskessel zu benutzen. — Houdon La-  
 villadières Farbmesser. — Nutzen des Waschens mit Kalk-  
 Loh. — Färben der Seide. — Essigsäure Thonerde zu  
 bereiten. — Weinstein säure statt Citronensaft. — Meinecke  
 über die Natur der Wolle. — Einfluß des Chlors auf die Wolle.  
 — Selbstfärben mit Schwefelarsenik. — Verfälschungen des  
 chromf. Kalis zu entdecken. — Selbstfärben mit chromf. Blei. —  
 Oyanams Art Seide mit Chrom dauerhaft gelb zu färben. — Drus-  
 sen mit Schwefelwasserstoff. — Gelbe Farbe aus chromf.  
 Zink. — Nutzen des harten Wassers beim Schwarzfärben. —  
 Ueber das Schwarzfärben der Hüte. — Beschreibung der in Frank-  
 reich üblichen Arten Wolle und Tuch schwarz zu färben. —  
 Oyanams Art Seide dauerhaft schwarz zu färben. — Raymonds  
 des Sohnes Verfahren Wolle mit Berlinerblau zu färben. —  
 Collombs Art schwefel- und weinsaures Eisenoxid zum  
 Färben mit Berlinerblau zu bereiten. — Färben mit Berlinerblau. —  
 Dannenbergers Art Wolle mit Berlinerblau zu färben. —  
 Hermstadt über das Blaufärben der Wolle mit Berlinerblau. —  
 Dingers Verfahren Wolle mit Berlinerblau zu färben. — Oyanams  
 Art Seide mit Berlinerblau zu färben. — Mit Schwefelcad-  
 mium goldgelb zu färben. — Färben mit Kupferamoniak. —  
 Gelbe Farbe aus Zanthoxupfer. — Rothfärben mit salpe-  
 ters. Quecksilberoxidul. — Quecksilberbiodid als  
 rothe Farbe. — Blaugraue Farbe mit Chlorsilber. — Anwendung  
 des Urans in der Färberei. — Braune Farbe aus Ruß. — Fär-  
 ben mit Adlersaunfarn. — Liebigs Art mit Aloxibitter  
 purpurroth zu färben. — Färben mit Wablab. — Blaubolz

tungen in ältern Büchern findet und in den Werkstätten und aus eigenen Beobachtungen erkennen ließen; so daß nicht nur kein Werk so vollständig ist (es ist dieses auch in Frankreich übersetzt worden, wo doch die Färberei auf der höchsten Stufe ist), sondern auch keines so gut zum Nachschlagen und zu neuen Verbesserungen zu gebrauchen ist. Ueberaus reich sind die Abschnitte über Blau-, Schwarz-, Scharlach-, Türkischrothfärberei und das Färben mit den neuentdeckten Metallfarben. Blaufärbende Körper sind nicht weniger als 28, braunfärbende 36, gelbfärbende über 100, schwarzfärbende gegen 100, grünfärbende 42, rothfärbende 84 beschrieben.

Der zweite Band, der mehr die Farbenbereiter interessiert, führt den Titel:

### A n l e i t u n g zur

**Vereitung aller Farben und Farbflüssigkeiten,**  
so wie zur Verfertigung der künstlichen Edelsteine, der  
Zeichenstifte, Pastellfarben, Tusche und zur Malerei auf  
Glas, Porzellan und Email. Preis fl. 4½.

Dieser Band enthält eben so ausführlich die Vereitung der verschiedenen Farben. Wir nennen davon nur folgende der wichtigern: Bleiweiß, Zinkweiß, Oker, Bolus, gelbe Erde, Mineral-, Kapler-, Pariser-, Neapel-, Chrom-, Rausch-, Schüttgelb, Preussisch-, Englisch-, Polir-, Chrom-, Cassor-, Neuroth, rothe Erde, Mennig, Zinnober, Orseille, Persio, Gubbear, Carmin, Florentiner und Wiener Lak, Kuggellak, Krapplak, Bergblau, Mineralblau, Kobaltblau, Ultramarin, Smalte, Berlinerblau, Indig-, Neublau, Lakmus, alle grünen Farben, z. B. Berg-Schweinsfurter-, Kaiser-, Chromgrün, Grünspan, Umbraun, Bister, Ruß, Tusche, alle Lakfarben, Dinten, alle Schmelzfarben; die Pastellfarben, farbigen Stifte, Gastsfarben &c.

Mittel Farben in Oel schwebend zu erhalten. — Nachtheile giftiger Farben. — Katundruck mit Walzen. — Lockets Art kupferne Walzen zu machen. — Attwoods Art abgenützte Walzen durch einen Ueberzug von Kupfer zu erneuern. — Gravirung der Walzen mittelst der Siederographie. — Bernards. Druckstreichmaschine. — Abekings Ränderirmaschine. — Ponzirmaschine um Dessains auf Katundruckwalzen hervorzubringen. — Masons und Baldwins Art die Ränderiräder für Katundruckwalzen zu machen. — Vom Irisdruck. — Anzeige.

---

extrakt. — Blaufärben mit Blauholz. — Färben mit Buschholz. — Bestandtheile der Mimosa hülse. — Vorschrift mit Eichenrinde ächt nassgelb zu färben. — Farbstoff des Gelbholzes. — Färben mit Kastanienrinde. — Färben mit Hülse. — Bergelius über den Indig. — Indig durch Manganoxidul aufzulösen. — Ueber das Färben der mit Indig blau zu machenden Tücher mit Orseille. — Nutzen der feinen Zertheilung des Indigs. — Färben mit dem Judasbaum. — Graufärben mit Kastanienrinde. — Färben mit Kermesbeeren. — Färben mit rothem und weißem Steinklee. — Lak aus Braunkohl. — Krappblüte. — Rüpenfarb einer österr. Tuch- und Wollenzugfabrik. — Verfälschung der türkischroth gefärbten Garne. — Färben mit Lindenhölz. — Schwarzfärben mit Maikend. — Färben mit Ochsenzunge. — Farbstoff des Orleans. — Mit Weizen gedruckte Katune ohne vorheriges Roth- und Kleienbad mit Quercitron gelb zu färben. — Rothfärben seidener Bänder mit Rosenblättern. — Gelbfärben mit Kastanienblättern. — Reiner Farbstoff des Bau. Pates Art Zeuge zu versilbern. — Mälen für Spanischweiß. — Rebouls Art Bleiweiß zu bereiten. — Bleiweißfabrikation in Holland. — Bestandtheile des Bleiweißes. — Beständigkeit verschiedener Bleiweißarten. — Zinkweiß als Zusatz zu Bleiweiß. — Schwerspatweiß. — Bestandtheile einiger Okerarten. — Bestandtheile des Bolus. — Bestandtheile der gelben Erde von Amberg. — Bereitung des orangefarbenen Mennigs. — Mennigbereitung in Kemlins Fabrik. — Bereitung des Mennigs. — Bereitung des Zinnober auf nassem Wege. — Mennige im Zinnober zu entdecken. — Bereitung des Zinnober durch Schütteln. — Guissons verbesserte Bereitungsart des Goldpurpurs. — Spanischroth zu bereiten. — Bereitung der Orseille. — Einfluß des Lichtes bei der Carminbereitung. — Vogels Vorschrift Krapplak zu bereiten. — Eisenblau. — Ultramarin künstlich zu machen. — Beobachtungen über Schmelzfarben und Smalte. — Quesneilles Art reines Kobaltoxid darstellen. — Indigo von Cayenne. — Bereitung des Neublauen. — Fricks Art Chromoxidul im Großen zu bereiten. — Ofen zum Ausglühen der thierischen Kolo. — Verfeinerung des Beinschwarzes. — Bestandtheile des Rienrußes. — Verbesserung des Rußes. — Mineralisches Schwarz. — Tusche. — Bereitung schwarzer, sympathetischer und farbiger Dinten. — Verfertigung der Pastellfarben. — Ueber die Verfertigung der Graphitstifte. — Anstriche mit Kartoffeln. — Oelanstrich für feuchte Wände. — Milchmalerei. — Oelfarbkuchen. — Venhermanns wolfeile Oelanstriche. — Parrys Anstrichfarbe für Holz und Eisen.

Mittel Farben in Oel schwebend zu erhalten. — Nachtheile giftiger Farben. — Katundruck mit Walzen. — Lockets Art kupferne Walzen zu machen. — Attwoods Art abgenützte Walzen durch einen Ueberzug von Kupfer zu erneuern. — Gravirung der Walzen mittelst der Siederographie. — Bernards Druckstreichmaschine. — Abekings Ränderirmaschine. — Pungirmaschine um Dessains auf Katundruckwalzen hervorzubringen. — Masons und Baldwins Art die Ränderirräder für Katundruckwalzen zu machen. — Vom Irisdruck. — Anzeige.

---

